

# Cours de Résidanat

## Sujet : 68

### Troubles acido-basiques

#### Physiopathologie, Diagnostic

#### INTRODUCTION

Le contrôle de l'état acidobasique est indispensable à la vie. Il s'agit de l'un des équilibres les plus étroitement contrôlés dans l'homéostasie du milieu intérieur. L'étude des troubles de l'équilibre acidobasique fait partie intégrante de l'évaluation au quotidien des patients hospitalisés en milieu médical et chirurgical. L'interprétation de l'état acidobasique peut se faire par plusieurs approches dont la plus classique, basée sur l'équation d'Henderson-Hasselbalch et celle dite moderne ou approche de Stewart. Malgré ses limites, l'approche classique est la plus utilisée pour identifier les troubles acidobasiques devant la simplicité de son utilisation.

#### OBJECTIFS EDUCATIONNELS SPECIFIQUES

Au terme de son apprentissage, l'étudiant devra être capable de :

1. Définir le pH sanguin.
2. Décrire le bilan des ions hydrogène dans l'organisme.
3. Décrire le rôle des systèmes tampons dans l'équilibre acido-basique.
4. Expliquer le rôle du poumon et des reins dans l'équilibre acido-basique.
5. Etablir le diagnostic positif d'un trouble acido-basique à partir des données cliniques et paracliniques.
6. Identifier les signes de gravité d'un trouble acido-basique partir des données cliniques et paracliniques.
7. Etablir le diagnostic étiologique d'un trouble acido-basique à partir des données cliniques et paracliniques.

## CONNAISSANCES PREALABLES REQUISES

Pour cela, l'étudiant devra consulter les documents concernant :

- L'équilibre acidobasique
- Décompensation aiguë de diabète
- Les hyperlactatémies
- Les intoxications aux alcools
- Acidoses tubulaires rénales
- L'insuffisance rénale
- L'hyperaldostéronisme

## ACTIVITES D'APPRENTISSAGE

Elles porteront sur :

L'interprétation d'anomalies biologiques traduisant une insuffisance rénale, une dyskaliémie, une hypoalbuminémie, un ionogramme urinaire et sanguin

## DOCUMENT DE BASE

### 1. RAPPELS PHYSIOLOGIQUES :

#### 1.1. NOTION D'ACIDE ET DE BASE EN SOLUTION AQUEUSE :

Selon la théorie de Brønsted, un acide est un donneur de protons [ $H^+$ ] tandis qu'une base est un accepteur de protons.

A tout acide correspond une base conjuguée et vice versa. La relation entre les deux espèces chimiques est la réaction :

- $AH \rightarrow H^+ + A^-$  (AH est l'acide et  $A^-$  sa base conjuguée)
- $B^- + H^+ \rightarrow BH$  ( $B^-$  est la base et BH son acide conjugué)

On distingue les acides forts qui sont complètement dissociés (HCl) et les acides faibles qui ne sont que partiellement dissociés (acide carbonique ( $H_2CO_3$ )). Plus l'acide est dissocié, plus il donne des ions  $H^+$ , plus il est dit fort.

La concentration des ions  $H^+$  se situe autour de 40 nEq/L dans le liquide extracellulaire et de 80 à 100 nEq/L dans le liquide intracellulaire.

N° Validation : 0868201970

Devant ces concentrations très faible (difficilement mesurable en pratique courante), l'état acidobasique est exprimé à l'aide d'une autre grandeur appelée potentiel hydrogène (pH), définie par :  **$\text{pH} = -\log [\text{H}^+]$** .

L'électroneutralité : la somme des charges ioniques dans un milieu biologique quelconque est nulle. Dans le sérum :  $[\text{Na}^+] + [\text{K}^+] + [\text{Ca}^{2+}] - [\text{Cl}^-] - [\text{HCO}_3^-] + [\text{H}^+] - [\text{OH}^-] = 0$ .

NB : La composition en électrolytes est donc indissociable de l'équilibre acide-base (++).

Le produit  $[\text{H}^+][\text{OH}^-]$  est constant dans un milieu biologique donné à une température donnée (Dans le plasma à 37°C, ce produit est de  $4,4 \times 10^{-14}$ , à la neutralité  $[\text{H}^+] = [\text{OH}^-]$ ,  $\text{pH} = 6,68$  et non 7 comme dans l'eau pure à 20°C). La  $[\text{H}^+]$ , donc pH, fait l'objet d'une régulation stricte.

L'acidémie et l'alcalémie sont causées par des processus physiopathologiques (acidoses) qui abaissent le pH du sang artériel ( $< 7,35$ ) ou qui l'augmentent :  $\text{pH}$  du sang artériel  $> 7,45$ ).

Selon l'échantillon, le symbole systématique peut être  $\text{pH(a)}$  pour le sang artériel ou  $\text{pH(v)}$  pour le sang veineux mêlé. Le  $\text{pH}$  plasmatique normal chez l'Homme est de  $7,40 \pm 0,05$ .

- 1.2. BILAN DES IONS  $\text{H}^+$  : En dehors de la quantité apportée par l'alimentation, le métabolisme cellulaire normal produit d'une façon continue des quantités considérables d'acides (Tableau 1).

**a. Entrées :**

Les entrées d'acides ou de bases peuvent être alimentaires et métaboliques.

- **Acide volatil :**

L'acidité volatile est produite par les combustions métaboliques des glucides, des lipides et protides dans les mitochondries.

Cette oxydation est responsable de la production d'une quantité importante d'acide carbonique ( $\text{CO}_2$ ) : 10000 à 15000 mmol/24heures :

- $\text{CO}_2 + \text{H}_2\text{O} \rightleftharpoons \text{H}_2\text{CO}_3 \rightleftharpoons \text{H}^+ + \text{HCO}_3^-$
- Le  $\text{CO}_2$ , acide faible, est un gaz éliminé par les poumons, d'où le terme "volatil"

N° Validation : 0868201970

- **Acides fixes :**

Les acides fixes sont produits à partir du métabolisme des protides, phospholipides et purines. La production journalière est de l'ordre de 1 mmol/Kg/J (60-80 mmol/J) et elle est composée de :

- Acide sulfurique (80%) ( $H_2SO_4$ , pKa à 2) libéré par le métabolisme des protéines soufrées contenant méthionine et cystine. Entièrement dissocié à pH 7,40 il libère 2  $H^+$  par molécule d'acide ( $H_2SO_4 \Leftrightarrow 2H^+ + SO_4^{2-}$ ).
- Acide phosphorique ( $H_3PO_4$ ) est libéré par le métabolisme des phosphoprotéines et des phosphoaminolipides ( $H_3PO_4 \Leftrightarrow H^+ + H_2PO_4^- \Leftrightarrow 2H^+ + HPO_4^{2-} \Leftrightarrow 3H^+ + PO_4^{3-}$ ). Le phosphate est présent sous forme di-sodique ( $HPO_4^{2-}$ ) (80%) et sous forme acide mono-sodique ( $H_2PO_4^-$ ) (20%).
- Autres acides (comme l'acide urique, pKa à 5,7) jouent un rôle minime dans les conditions physiologiques.

Bien que la production journalière soit moins importante que celle du  $CO_2$ , ces acides fixes sont très agressifs car fortement dissociés.

Le bilan des entrées des ions hydrogène est résumé dans le tableau 1.

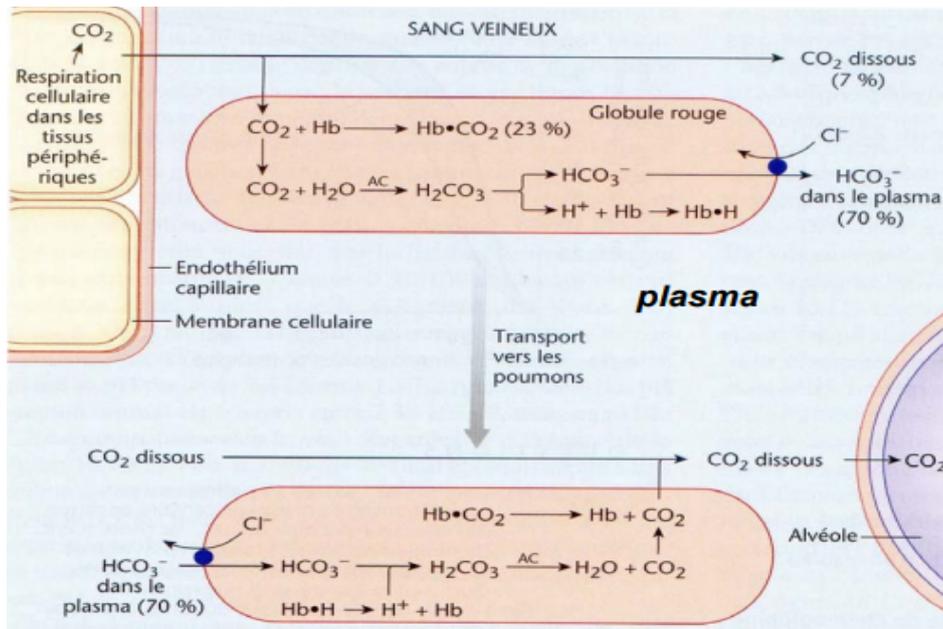
**Tableau 1 : Bilan des entrées des ions hydrogène**

Type d'acides	La production cellulaire des produits acides		Alimentation
	Acide volatile	Acides fixes (= non volatiles)	
	Dioxyde de carbone ( $CO_2$ )	- Acide sulfurique et phosphorique (+++) - Acide lactique, acide urique, divers intermédiaires du cycle de Krebs (quantités négligeables dans les conditions physiologiques)	Protéines Acides gras
<b>Quantité</b>	15000 mmol/J	70 mEq/J ( $\approx 1$ mEq/kg/J)	$\approx 1$ mmol/Kg/J

**NB :** La résultante du bilan des entrées est fonction du régime alimentaire : Quand l'alimentation est riche en protides, on aboutit à une surcharge acide nette (60 à 80 mmol/Jour) et quand l'alimentation est végétarienne on observe au contraire un excès d'alcalins. A cet apport alimentaire acide se surajoute la production métabolique de  $CO_2$  ainsi que la libération transitoire d'acides par le métabolisme intermédiaire. La grande majorité des agressions acido-basiques consiste donc en surcharges acides.

**b. Sorties :**

Elles sont assurées par deux voies : le CO<sub>2</sub> est éliminé par le poumon (10 mmol/min de CO<sub>2</sub>) et les acides fixes par le rein (60-80 mmol/J). Le CO<sub>2</sub> est transporté dans le plasma (70%) (sous forme dissoute et combinée après réaction chimique) et dans les hématies (30%) (forme dissoute, combinée à l'hémoglobine et après réaction chimique) (figure I).



**Figure I : Transport du gaz carbonique**

CO<sub>2</sub> dissous (10%) :

- Plasma et cytoplasme intra-érythrocytaire
- Quantitativement, faible fraction du CO<sub>2</sub>T :  $0.03 \times PaCO_2 = 1.2 \text{ mmole/litre}$  (0,03= coefficient de solubilité du CO<sub>2</sub> dans le plasma à 37 °C)
- Qualitativement importante, forme de passage obligée pour les échanges par diffusion

CO<sub>2</sub> combiné après réaction chimique (60-70%) (figure I) :

- Hydratation:  $H_2O + CO_2 \rightleftharpoons CO_3H_2 \rightleftharpoons HCO_3^- + H^+$
- Réaction lente en l'absence d'enzyme, très rapide en présence d'anhydrase carbonique
- Pas d'anhydrase carbonique dans le plasma, abondante dans les GR
- Dans le cytoplasme des GR : Production d'ions HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> qui sortent du GR, avec échange avec ions Cl<sup>-</sup> (effet Hamburger) (peu d'HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> dans les GR) => Les ions H<sup>+</sup> sont tamponnés par Hb
- Dans le plasma : les ions HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> sont abondants ++

N° Validation : 0868201970

CO<sub>2</sub> combiné à l'hémoglobine (20-30%) (figure I) :

- Dans le cytoplasme des GR, le CO<sub>2</sub> se fixe sur l'hémoglobine = hémoglobine carbaminée
- Site de fixation différent du site de fixation de l'O<sub>2</sub>

## 2. SYSTEMES DE REGULATION DE L'EQUILIBRE ACIDO-BASIQUE :

Quand la [H<sup>+</sup>] dans les liquides corporels ne se maintient pas à l'intérieur de limites physiologiques, la liaison des protons aux protéines enzymatiques et aux autres macromolécules protéiques change considérablement leurs charges électriques, leurs structures et leurs fonctions. Cette régulation étroite de la [H<sup>+</sup>] est assurée par des tampons et d'autres mécanismes de régulation complexes faisant intervenir la ventilation pulmonaire, la filtration rénale et les synthèses hépatiques.

### 2.1. LES SYSTEMES TAMPONS :

Les tampons sont des molécules capables de limiter les variations de pH en remplaçant un acide fort par un acide faible. Il s'agit toujours de la base conjuguée forte d'un acide faible ayant une grande affinité pour les ions H<sup>+</sup>. Ainsi, le système tampon peut capter ou donner un ion H<sup>+</sup>.

Soit l'acide faible AH partiellement dissocié en A<sup>-</sup> et H<sup>+</sup>. On peut montrer que lorsqu'on rajoute une certaine quantité de AH dans une solution, le rapport ( $[A^-] \times [H^+] / [AH]$ ) reste toujours constant (K<sub>A</sub>). On peut donc écrire :

- $[A^-] \times [H^+] / [AH] = K_A$  où K<sub>A</sub> est la constante de dissociation.
- En écrivant cette équation sous forme logarithmique, on obtient :
- $\text{Log} (1/[H^+]) = \text{log} (1/K_A) + \text{log} ([A^-]/[AH])$
- Ce qui peut s'écrire :  $\text{pH} = \text{p}K_A + \text{log} ([A^-]/[AH])$  (équation d'Henderson Hasselbalch)
- Le pK<sub>A</sub> reflète le pH de semi-dissociation, cad le pH où le tampon est présent en quantité égale sous forme dissociée (A<sup>-</sup>) et forme non dissociée (AH).
- Le pH d'une solution est égal au pK<sub>A</sub> si  $[A^-]=[AH]$ , et  $\text{log}1=0$ ,
- Plus le pH d'une solution se rapproche du pK<sub>A</sub> du tampon plus ce dernier est efficace

**NB :** Deux critères d'efficacité d'un tampon (pouvoir tampon) :

- Un pK<sub>A</sub> proche du pH du milieu
- Une concentration élevée.

On distingue les systèmes tampons intracellulaires et les systèmes extracellulaires. Parmi ces systèmes, on distingue les tampons bicarbonates et les systèmes non bicarbonates.

**a. Système tampon bicarbonate/acide carbonique :**

Il s'agit du seul tampon ouvert de l'organisme dont l'équation d'équilibre chimique est :

- $H^+ + HCO_3^- \rightleftharpoons H_2CO_3 \rightleftharpoons H_2O + CO_2$
- Elle est accélérée par l'anhydrase carbonique (AC), enzyme présente en grandes quantités dans les hématies et dans les cellules tubulaires rénales.
- $[CO_2] = 0,03 \times PaCO_2$  (0,03= coefficient de solubilité du  $CO_2$  dans le plasma à 37 °C)
- $[H^+] \times [HCO_3^-] / 0,03 \times PCO_2 = K_A$  où  $K_A = 1/10^{-6,1}$  (Selon la loi d'action de masse)
- $pH = 6,1 + \log ([HCO_3^-] / [0,03 \times PaCO_2])$  (équation d'Henderson-Hasselbalch)
- Si la valeur de  $HCO_3^-$  est égale à 24 mmol/L et la  $PaCO_2$  à 40 mmHg, on obtient une valeur de pH proche de 7,40.

C'est le tampon du milieu extracellulaire, intervient aussi en intracellulaire mais à un degré plus faible. Il est caractérisé par le fait d'être :

- Un système ouvert à l'extérieur (poumon, rein). Il est soumis à un double contrôle de la forme acide et de la forme basique par deux systèmes régulateurs indépendants.  $HCO_3^-$  est régulé par les reins et le  $CO_2$  par la ventilation alvéolaire (figure II).
- Efficace surtout dans l'acidose et peu efficace si le pH augmente. Son  $pK_A$  acide fait que la majeure partie du système se trouve sous forme de sel, assurant une grande masse de tampon utilisable face à une agression acide.

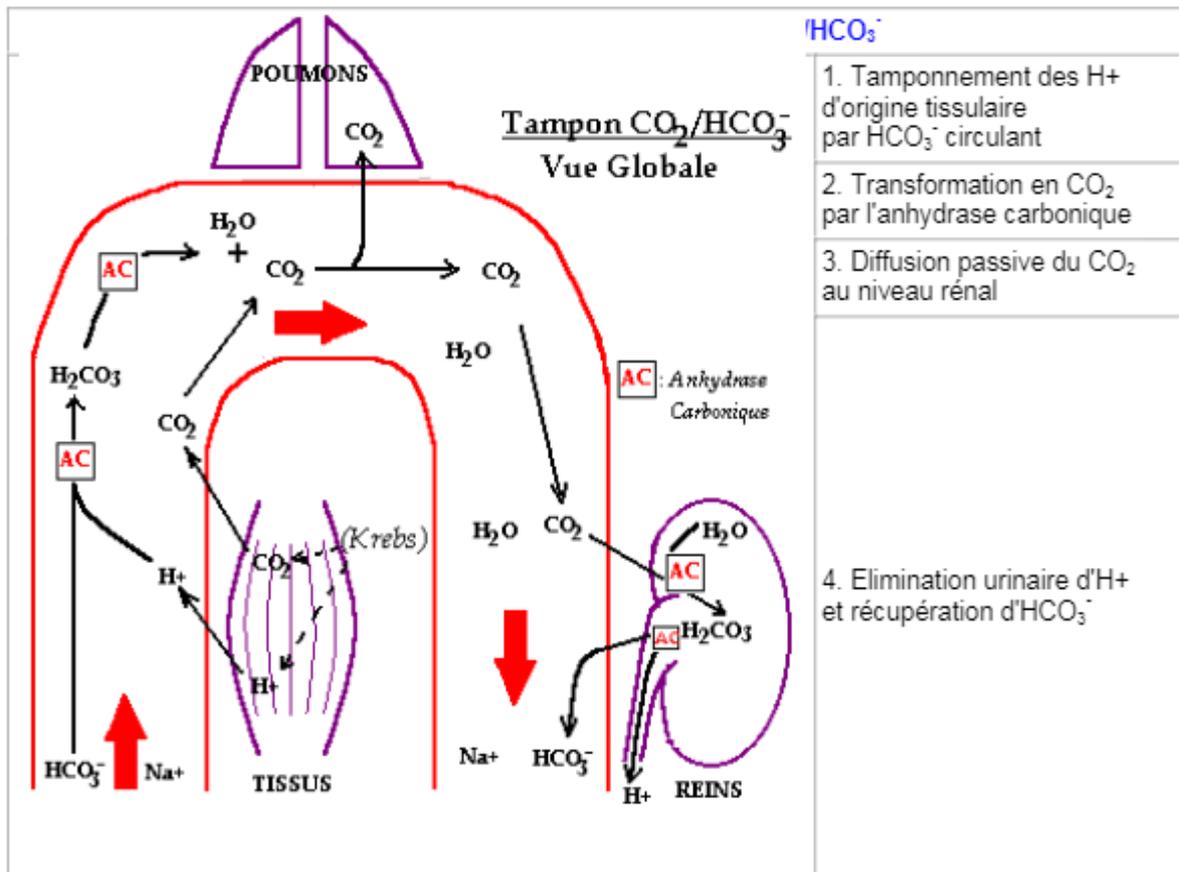


Figure II : Vue globale du système tampon  $\text{CO}_2/\text{HCO}_3^-$

**b. Systèmes tampons non bicarbonates :**

Il s'agit de systèmes tampons fermés, incapables de quitter l'organisme, ou tout au moins incapables de le faire dans un but de régulation de l'homéostasie acido-basique (tableau 2).

Tableau 2 : Les différents tampons non bicarbonate

Systèmes tampons non bicarbonates	pK	Concentration	Efficacité :
<b>Protéines</b>		75 g/L	Extra et intracellulaire
Albumine	$\approx 7^*$	40 g/L	Extra et intracellulaire
Hémoglobine (HbH/Hb <sup>-</sup> )	7,83	$\approx 140 - 150$ g/L	Intracellulaire
<b>Phosphates</b>			
$\text{PO}_4^{3-} + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{HPO}_4^{2-}$	2,15	1 mmol/L	Extra et intracellulaire
$\text{HPO}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{PO}_4^-$	6,82		
$\text{H}_2\text{PO}_4^- + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_3\text{PO}_4$	12		
<b>NB : <math>\text{HPO}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{PO}_4^-</math> : Le seul ayant un rôle dans l'équilibre AB</b>			
<b>Carbonates de calcium</b>			Osseux intracellulaires
Le métabolisme phosphocalcique est lié indirectement à l'homéostasie acido-basique			

\* pK de l'albumine dépend du pH (en moyenne le pK s'approche de 7)

- **Tampon phosphate inorganique =  $\text{HPO}_4^{2-}$ ,  $\text{H}_2\text{PO}_4^-$**

Il s'agit d'un système fermé (masse constante), fortement concentré dans les cellules et à faible concentration en extracellulaire. Il a une activité tampon importante en intracellulaire et dans l'urine tubulaire. Sa 2<sup>ème</sup> dissociation ( $\text{HPO}_4^{2-} + \text{H}^+ \rightleftharpoons \text{H}_2\text{PO}_4^-$ ) ayant un  $\text{pK}_A$  de 6,8, très voisin du pH intracellulaire, est la seule ayant un rôle dans l'équilibre acide-base (tableau 2).

- **Tampons protéines :**

Les protéines comportent de nombreux radicaux acides pouvant jouer le rôle de systèmes tampons (groupements imidazole des histidines et les acides aminés N-terminaux).

Ces systèmes sont caractérisés par :

- Une très forte concentration dans les cellules permet une capacité tampon importante.
- Un  $\text{pK}_A$  voisin du pH normal étant plus élevé que celui de l'acide carbonique.

L'hémoglobine joue un rôle particulièrement important pour tamponner les grandes variations du  $\text{CO}_2$  dans le sang lors de son transport entre les tissus et le poumon (figure I). Elle est caractérisée par :

- Un pouvoir tampon 6 fois supérieur à celui des protéines plasmatiques
- Une concentration quatre fois plus importante que les autres protéines
- Trois (03) fois plus riche en histidine que l'albumine

Ses capacités tampon sont encore amplifiées par l'effet Haldane (figure III) :

- Le degré d'oxygénation de l'hémoglobine modifie sa structure quaternaire. Le  $\text{pK}_A$  augmente lors de la désoxygénation et diminue lors de l'oxygénation (Hb réduite :  $\text{pK}_A=7,8$ , Hb oxygénée :  $\text{pK}_A=6,6$ ).
- Pour chaque molécule d'oxygène libérée, l'hémoglobine capte 0,7 protons, ce qui permet de transporter du  $\text{CO}_2$  ( $\text{H}^+$  sur l'hémoglobine et  $\text{HCO}_3^-$  dans le plasma). Sans effet Haldane, les modifications de pH et de  $\text{PCO}_2$  entre artère et veine seraient près de 6 fois supérieures.

Ce système est particulièrement efficace pour assurer le transport de  $\text{CO}_2$  des tissus aux poumons avec un minimum de variations de pH.

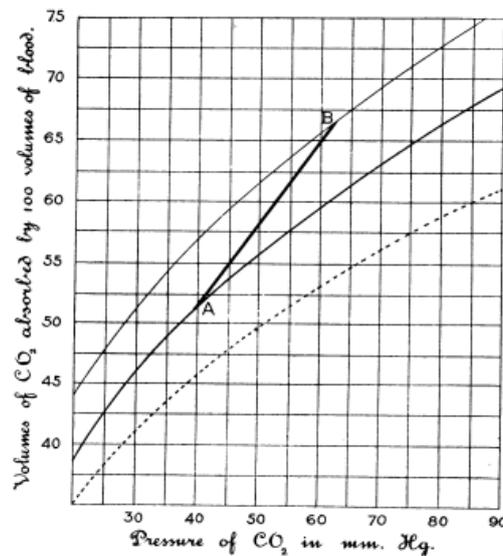


Figure III : Effet Haldane. La courbe de dissociation de l'HbCO<sub>2</sub> se déplace vers la droite lors de l'augmentation de la PaO<sub>2</sub>, augmentant ainsi la concentration de la forme dissoute de CO<sub>2</sub> alors que le contenu artériel total en CO<sub>2</sub> est inchangé (1 kPa = 7,5 mmHg).

- **Cristaux hydroxyapatite et carbonate de calcium :**

Ces tampons osseux ne sont que très lentement mobilisables, et ils interviennent peu dans les désordres acido-basiques aigus. Par contre, leur capacité tampon est considérable (50 000 mosm) et ils jouent un rôle majeur dans les surcharges acides chroniques (insuffisance rénale).

c. **Pouvoir Tampon ( $\beta$ ) :**

Le pouvoir tampon en mole par litre, est le nombre de moles d'acide ou de base forte à ajouter à 1 litre de solution pour faire varier le pH d'une unité (tableau 3). Le système bicarbonate a le pouvoir tampon le plus important dans le liquide extracellulaire et les protéines et les phosphates inorganiques dans le liquide intracellulaire. Enfin, dans les globules rouges, l'hémoglobine est le principal tampon.

**Tableau 3 : le pouvoir tampon des différents systèmes.**

Tissus	Système tampon	Pouvoir tampon mmol H <sup>+</sup> .l <sup>-1</sup> par unité pH
Liquide extracellulaire	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> / H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	55
	Phosphates inorganiques	0.5
	Protéines	7
Liquide cellulaire	HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> / H <sub>2</sub> CO <sub>3</sub>	18
	Phosphates inorganiques et protéines	60
Hématies	Hémoglobine	30

**d. Interactions entre les systèmes tampons :**

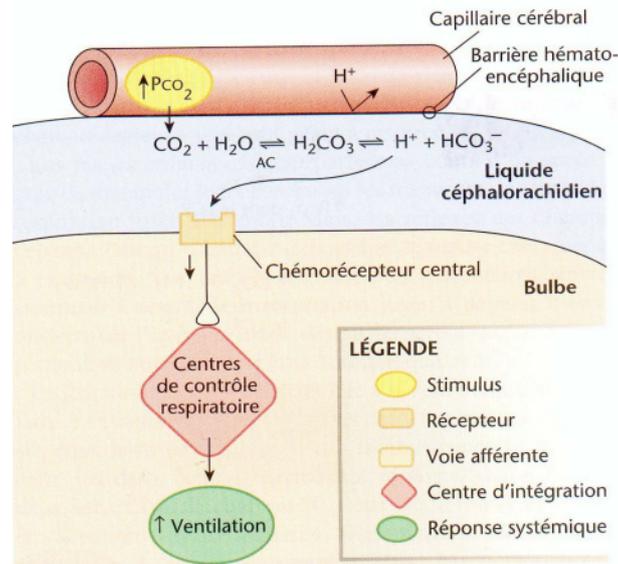
L'action du tampon est transitoire et limitée. Au niveau extracellulaire, le bicarbonate est le tampon principal, les protéines et les phosphates inorganiques étant moins importants. Les CO<sub>2</sub> et le bicarbonate formés en excès, éliminés par le système respiratoire et par les reins, reflète le caractère ouvert de ce système. Sur le plan intracellulaire (principalement musculaire et osseux), les phosphates inorganiques prédominent sur les bicarbonates et les protéines. Le pouvoir tampon intracellulaire est primordial puisqu'il prend en charge plus de 50% de la charge acide, modérant donc la consommation des HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> sanguins, ce qui permet de maintenir le pH dans des normes compatibles avec la vie.

**2.2. LE ROLE DU SYSTEME RESPIRATOIRE :**

Quelles que soient les variations métaboliques, une PaCO<sub>2</sub> constante (40 mmHg) signifie que l'élimination pulmonaire du CO<sub>2</sub> est constamment adaptée à la production tissulaire.

Les chémorécepteurs (centraux et périphériques) détectent rapidement la hausse de la PaCO<sub>2</sub> artérielle ou de la [H<sup>+</sup>]. Ces récepteurs stimulent le centre respiratoire et augmentent ainsi le rythme et la profondeur de la respiration. On observe en quelques minutes une excrétion de cet excès de CO<sub>2</sub>.

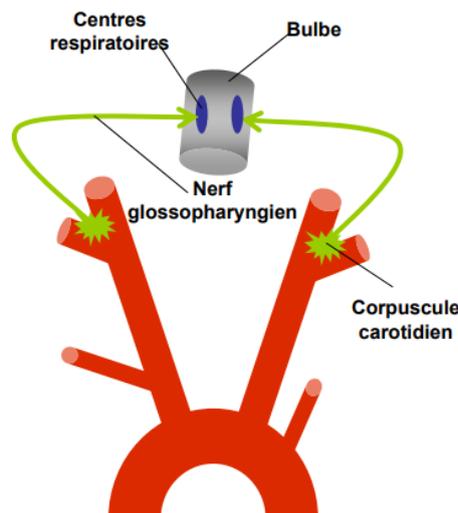
Les chémorécepteurs centraux (plancher du 4ème ventricule) (figure IV), très sensibles, ajustent la ventilation pour normaliser la PaCO<sub>2</sub> de façon fine. Ce sont chimiquement des pH récepteurs du L.C.R, mais ils se comportent physiologiquement comme des récepteurs à la PaCO<sub>2</sub>. Seul le CO<sub>2</sub> passe librement la barrière hémato-méningée, abaisse le pH du LCR (CO<sub>2</sub> => H<sup>+</sup> HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> sous l'action de l'anhydrase carbonique) et induisent une stimulation de la ventilation. La ventilation alvéolaire croit et réduit donc la PaCO<sub>2</sub>.



**Figure IV : Les chémorécepteurs centraux**

Les chémorécepteurs périphériques (aortique et sino-carotidiens) (figure V) sont sensibles à la variation du pH et de la PaCO<sub>2</sub> mais surtout à la PaO<sub>2</sub>. La baisse du pH stimule ces récepteurs (↗ de la PaCO<sub>2</sub> et ↘ de la PaO<sub>2</sub>) d'où une hyperventilation et une élimination accrue du CO<sub>2</sub>.

Les chémorécepteurs périphériques sont moins sensibles mais très rapides. Ils permettent d'accélérer la régulation en cas de variations rapides du métabolisme (par exemple) lors de l'exercice musculaire où leur sensibilité est augmentée par une stimulation adrénergique).



**Figure V : Les chémorécepteurs périphériques.**

**NB :** Le système respiratoire ne peut modifier ni le taux d'acide fixe ni le taux de bicarbonate. Mais il peut compenser un excès d'acide fixe par une réduction du taux d'acide carbonique et inversement, visant à maintenir le stock d'acide total.

### 2.3. LE ROLE DES REINS :

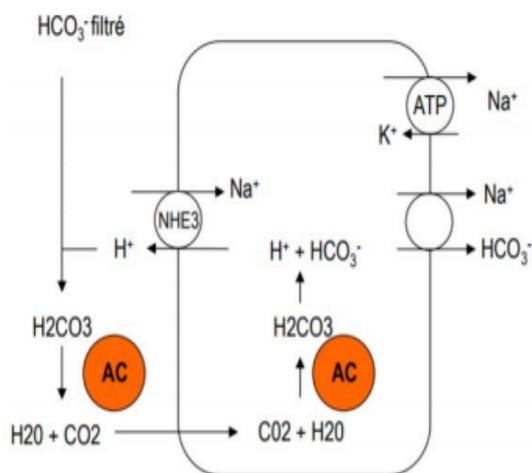
Bien que tardif, le rôle des reins dans l'équilibre acido-basique est fondamental puisqu'en son absence les systèmes tampons seraient progressivement consommés et une acidose fatale apparaîtrait. Il s'agit d'éliminer les ions  $H^+$  produits par les métabolismes cellulaires ou apportés par une charge acide exogène et de reconstituer la masse des tampons utilisés pour lutter contre l'acidose métabolique.

Cette action s'exerce par un triple mécanisme : La réabsorption tubulaire des bicarbonates, l'excrétion des ions  $H^+$  et la régénération des bicarbonates

#### a. La réabsorption tubulaire des bicarbonates filtrés :

Dans les conditions normales de  $PaCO_2$  et de volume extracellulaire, la totalité des  $HCO_3^-$  est réabsorbée. Le  $HCO_3^-$  n'est excrété dans les urines que si son taux plasmatique dépasse 26 à 28 mEq/l. Dans les conditions physiologiques, 70% du  $HCO_3^-$  est réabsorbé au niveau du tube proximal 20% au niveau de l'anse de Henlé, 5% au niveau du tube distal et 5% au niveau du tube collecteur.

Les différentes étapes de la réabsorption du bicarbonate sont représentées dans la figure VI :



1. Sortie de  $Na^+$  de la cellule ( $Na^+/K^+$  ATPase basolatérale)
2.  $\sphericalangle Na^+ \rightarrow$  fonctionnement de l'antiport  $Na^+/H^+$  apical (NHE)
3. L'ion  $H^+$  sécrété dans l'urine tubulaire s'associe au  $HCO_3^-$  filtré (anhydrase carbonique membranaire)
4.  $CO_2$  diffuse, qui en présence de l'anhydrase carbonique (intracellulaire) conduisant au  $H^+$  et  $HCO_3^-$
5. L' $HCO_3^-$  sort au pôle basolatéral par l'intermédiaire d'un cotransport électrogénique  $HCO_3^-Na$  ( $3HCO_3^-$  pour 1  $Na^+$ )

**Figure VI : La réabsorption proximale des bicarbonates.**

La réabsorption des bicarbonates par le tubule proximal est saturable. Elle est, par ailleurs, couplée à une réabsorption du sodium.

Le taux de réabsorption peut être modifié en dehors des conditions physiologiques (tableau 4).

### Tableau 4 : Les variations du taux de réabsorption des bicarbonates

Augmentation du taux de réabsorption	Diminution du taux de réabsorption
Hypovolémie	Expansion des liquides extracellulaires
Déplétion potassique avec hypokaliémie	Hypocapnie
Hypercapnie	Hyperkaliémie
Hypercalcémie	
Déplétion en chlorure	

#### b. L'excrétion acide :

L'excrétion rénale d'acide est faite sous trois formes : libre, liée aux phosphates et à l'ammoniac (tableau 5).

Tableau 5 : L'excrétion rénale d'acide

Excrétion nette d'acide :		Particularités :	
Forme libre	H <sup>+</sup> libre	100 µmol/L	pH urinaire et négligeable
H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	H <sup>+</sup> + HPO <sub>4</sub> <sup>2-</sup> => H <sub>2</sub> PO <sub>4</sub> <sup>-</sup>	20 mEq/j	Acidité titrable et fixe (1/3)
Ammonium	H <sup>+</sup> + NH <sub>3</sub> => NH <sub>4</sub> <sup>+</sup>	40 mEq/j	2/3 et variable (*8)

\* En cas de charge acide, l'excès d'acide est éliminé par le rein sous forme d'ammonium. Cette forme peut augmenter jusqu'à huit fois sa production journalière.

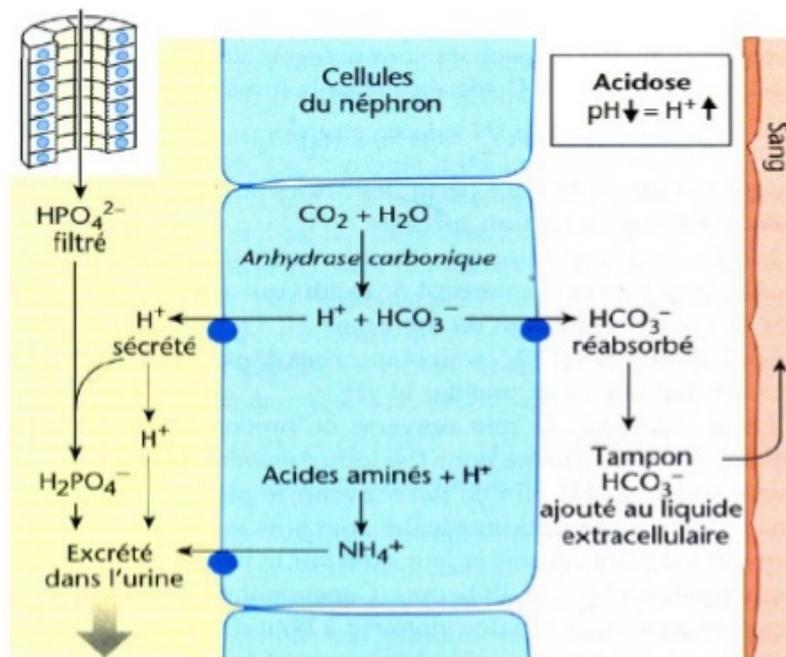
#### → Forme libre :

La quantité est négligeable et responsable du pH urinaire. A noter que le pH urinaire minimum est de 4,5.

#### → L'excrétion d'acidité titrable :

Pour mesurer la quantité de substances acides éliminées, on les titre avec une base forte, d'où la dénomination d'acidité titrable de cette fraction d'ions H<sup>+</sup> éliminée sous forme d'acide faible. Il s'agit essentiellement du phosphate monosodique (H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup>) et accessoirement la créatinine (pK = 4.9) et l'acide urique (pK = 5.7).

Dans la cellule tubulaire, sous l'effet de l'anhydrase carbonique, le CO<sub>2</sub> et le H<sub>2</sub>O se décomposent en un proton H<sup>+</sup> et en ion HCO<sub>3</sub><sup>-</sup>. Dans la lumière tubulaire, un ion Na<sup>+</sup> d'un sel neutre est échangé contre un proton H<sup>+</sup>. Le HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup>, présent dans les urines, capte le proton H<sup>+</sup> pour donner un ion H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup> qui sera éliminé. Au bilan, pour chaque mmole de HPO<sub>4</sub><sup>2-</sup> transformée en H<sub>2</sub>PO<sub>4</sub><sup>-</sup> un ion H<sup>+</sup> est excrété et un ion HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> est réabsorbé (figure VII).



### VII : L'excrétion des ions $\text{H}^+$ sous forme d'acidité titrable

Il s'agit d'une forme non régulée d'élimination de la charge acide, mais modulée par le pH urinaire (l'acidité titrable est maximale à pH urinaire acide en situation physiologique ; elle diminue en cas de pH urinaire alcalin).

L'acidité titrable augmente avec le débit de tampons excrétés et avec la baisse du pH plasmatique. Cette augmentation de l'acidité titrable est limitée et l'excrétion d'ions  $\text{H}^+$  sous cette forme ne dépasse pas dans les conditions habituelles un tiers de l'excrétion totale des ions  $\text{H}^+$  (20 mM).

#### → L'excrétion d'ammoniaque :

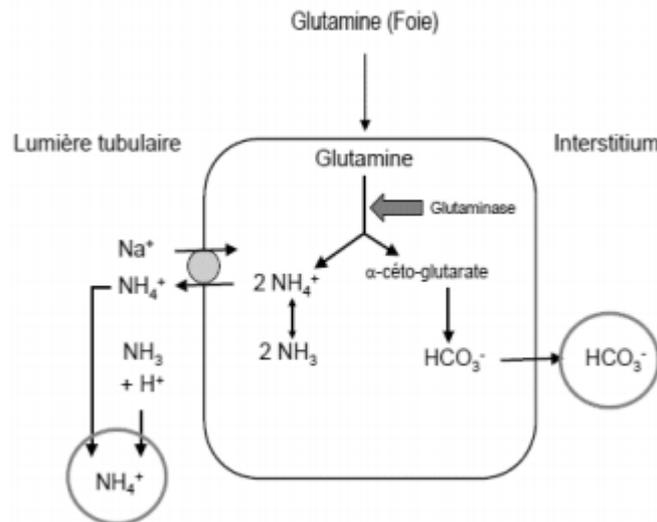
L'excrétion d'ammoniaque assure les deux tiers de l'excrétion des ions  $\text{H}^+$  (40 à 50 mmol/j). Le  $\text{NH}_3$  est produit par les cellules tubulaires sous l'action de la glutaminase mitochondriale et cytoplasmique qui dégrade la glutamine en  $\text{NH}_3$  et acide glutamique (figure VIII). L'ammoniac a la propriété de diffuser librement dans le sang et la lumière tubulaire selon un gradient de concentration. L'acide glutamique est deshydrogéné et donne alpha cétooglutarate produisant davantage du  $\text{NH}_4^+$  mais aussi des  $\text{HCO}_3^-$ .

Toutes les cellules tubulaires synthétisent de l'ammoniaque (dans la cellule tubulaire et dans l'urine tubulaire), mais le tubule proximal en fabrique le plus.  $\text{NH}_4^+$  est sécrété dans le tubule proximal :

- Soit directement en échange de la réabsorption d'un ion  $\text{Na}^+$
- Soit après dissociation en  $\text{NH}_3$  et  $\text{H}^+$ , le  $\text{NH}_3$  diffuse dans la lumière tubulaire où il réagit avec l'ion  $\text{H}^+$  sécrété pour former à nouveau du  $\text{NH}_4^+$

N° Validation : 0868201970

A chaque ion  $\text{NH}_4^+$  formé dans la lumière, un ion  $\text{Na}^+$  est réabsorbé et un ion  $\text{HCO}_3^-$  régénéré. Le  $\text{NH}_4^+$ , ion non diffusible, sera éliminé dans les urines.



**Figure VIII : Excrétion d'ammonium**

La diffusion tubulaire du  $\text{NH}_3$  est favorisée par l'acidose, l'augmentation du débit urinaire, la déplétion en  $\text{K}^+$  et l'aldostérone. L'acidose prolongée, la déplétion potassique et l'augmentation de l'aldostérone stimulent la production de  $\text{NH}_3$ .

Cette excrétion peut être ajustée (augmente lors des acidoses, déplétion en  $\text{K}^+$  et traitement par des corticoïdes).

### c. La régénération d'ions $\text{HCO}_3^-$ :

Les échanges tubulaires aboutissant à l'excrétion de l'acidité titrable et de l'ammoniaque conduisent à la régénération d'ions  $\text{HCO}_3^-$  qui diffusent dans les liquides périlitulaires puis dans le sang.

#### Remarques :

- Les cellules principales du TCD et tube collecteur ne sont pas impliquées directement dans la régulation de l'équilibre acido-basique
- Les cellules intercalaires A luttent contre l'acidose :
- Sécrétion des ions  $\text{H}^+$  par  $\text{H}^+/\text{K}^+$  ATPase
- Expulsion de  $\text{HCO}_3^-$  du côté basolatéral en échange de  $\text{Cl}^-$  (antiport  $\text{HCO}_3^-/\text{Cl}^-$ )
- Les cellules principales B luttent contre l'alcalose :
- Sécrétion des  $\text{HCO}_3^-$  dans l'urine (antiport  $\text{HCO}_3^-/\text{Cl}^-$ )
- Réabsorption  $\text{H}^+$  ( $\text{H}^+/\text{K}^+$  ATPase)

N° Validation : 0868201970

- Le terme régénération d'ions  $\text{HCO}_3^-$  signifie un gain de bicarbonate pour chaque  $\text{H}^+$  éliminé soit sous forme titrable ( $\text{H}_2\text{PO}_4^-$ ) ou non titrable ( $\text{NH}_4^+$ )
- La régulation de l'excrétion rénale de  $\text{H}^+$  : Acidose stimule l'antiport  $\text{Na}^+/\text{H}^+$  proximal et les pompes  $\text{H}^+$  du tubule collecteur et augmente la production du  $\text{NH}_3$
- L'aldostérone stimule la réabsorption de  $\text{Na}^+$  (cellule principale) et l'excrétion de  $\text{H}^+$  (électronégativité luminale), et activité  $\text{H}^+/\text{ATP}^{\text{ase}}$  du tube collecteur et l'excrétion du  $\text{K}^+$  (pompe  $\text{Na}^+, \text{K}^+ \text{ATP}^{\text{ase}}$ ) stimulant la production de  $\text{NH}_3$  (effet de la déplétion potassique) et stimule la réabsorption de  $\text{HCO}_3^-$
- Les glucocorticoïdes inhibent l'antiport  $\text{Na}^+/\text{H}^+$ , augmente production de  $\text{NH}_3$  et excrétion  $\text{NH}_4^+$  et  $\text{H}^+$
- Déplétion en  $\text{K}^+$  : activation de pompe  $\text{H}^+/\text{K}^+$ , excrétion de  $\text{H}^+$ , Au niveau de l'anse de Henlé, le rein réabsorbe le potassium en échange de  $\text{H}^+$  : alcalose hypokaliémique avec acidurie.

### 3. LES DESORDRES DE L'ETAT ACIDOBASIQUE :

L'approche classique sépare les désordres respiratoires et métaboliques en se basant sur la bicarbonatémie et la  $\text{PaCO}_2$  (tableau 6).

Tableau 6 : Les outils du diagnostic d'un trouble acidobasique

Valeurs normales	Valeurs pathologiques
pH = 7,40 ( $\pm 0,02$ )	pH < 7,38 => Alcalémie pH > 7,42 => Acidémie
$\text{PaCO}_2 = 40 \text{ mmHg}$ ( $\pm 2 \text{ mmHg}$ )	$\text{PaCO}_2 < 38 \text{ mmHg}$ => Hypocapnie $\text{PaCO}_2 > 42 \text{ mmHg}$ => Hypercapnie
$\text{HCO}_3^-$ (calculés) = $24 \pm 2 \text{ mmol/L}$	$\text{HCO}_3^- < 22 \text{ mmol/L}$ => Hypobasémie $\text{HCO}_3^- > 26 \text{ mmol/L}$ => Hyperbasémie
$\text{CO}_2 \text{ Total} = [\text{CO}_2] \text{ dissous} + [\text{H}_2\text{CO}_3^*] + [\text{HCO}_3^-] = 26 \pm 2 \text{ mmol/L}$	

La démarche à suivre (Annexe 2) devant tout désordre acidobasique objectivé à la gazométrie artérielle suit quatre étapes :

#### 3.1. VALIDER LA GAZOMETRIE :

Lorsqu'un prélèvement de sang artériel est réalisé en vue d'analyser l'équilibre acido-basique, il est conseillé de mesurer en même temps le taux de  $\text{CO}_2\text{T}$ . La comparaison du taux de bicarbonate obtenu par le calcul au  $\text{CO}_2\text{T}$  mesuré permet de valider les conditions de prélèvement quand la différence est inférieure à 2 mmol/l.

N° Validation : 0868201970

### 3.2. RECONNAITRE LE TROUBLE ACIDOBASIQUE PRIMITIF (ACIDOSE OU ALCALOSE) :

L'acidémie se définit par une valeur de pH < 7,38 et l'alcalémie par une valeur de pH > 7,42. L'acidose se définit comme un processus physiopathologique aboutissant à une augmentation de la concentration en protons plasmatiques et inversement. Ces définitions se rapportent donc au processus causal et n'impliquent pas obligatoirement une modification de pH dans le même sens. Un trouble métabolique primaire se définit par une variation première des bicarbonates plasmatiques, alors qu'un trouble respiratoire est induit par une variation première de la PaCO<sub>2</sub>.

### 3.3. ÉVALUATION DE LA REPOSE PREVISIBLE AU TROUBLE PRIMAIRE :

Face à toute variation acidobasique primitive, il existe des mécanismes de régulation capables d'atténuer les modifications du pH, sans toutefois jamais pouvoir totalement les normaliser. Cette réponse est hautement reproductible à partir de modèles statistiques qui sont déterminés selon une droite de régression. Les réponses compensatrices attendues des troubles métaboliques ainsi que leurs délais sont représentées dans le tableau 7.

**Tableau 7 : Les réponses compensatrices des différents troubles primitifs**

Trouble primitif	Réponse compensatrice attendue	Délai :	Limites
Acidose métab	Alcalose respiratoire : PaCO <sub>2</sub> att = 1,5 × [HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ] + 8 (±2) mmHg	12 à 24 h	PaCO <sub>2</sub> = 10 mmHg
Alcalose métab	Acidose respiratoire : PaCO <sub>2</sub> att = 0,7 × [HCO <sub>3</sub> <sup>-</sup> ] + 21 (±2) mmHg	24 à 36 h	PaCO <sub>2</sub> = 55 mmHg

métab: métabolique; att: attendue ; h : heures ; resp: respiratoire ; min : minutes

### 3.4. DETERMINATION PRECISE DU OU DES TROUBLES :

Les différentes définitions des troubles simples, mixtes et complexes sont représentés dans le tableau 8.

**Tableau 8 : Les différents troubles de l'équilibre acidobasique**

Trouble(s)	Définition	Exemples :
Simple(s)	Une seule anomalie sans autre perturbation associée	Acidose respiratoire ou métabolique Alcalose respiratoire ou métabolique
Mixtes	Association d'une perturbation métabolique et respiratoire allant dans le même sens	Acidose respiratoire et métabolique Alcalose respiratoire et métabolique
Complexes	Association de 2 ou 3 troubles simples qui ne vont pas tous dans le même sens	Acidose métabolique associé à une alcalose respiratoire

#### 4. LES TROUBLES SIMPLES :

##### 4.1. LES ACIDOSES :

L'acidose se définit comme un processus physiopathologique aboutissant à une augmentation de la concentration en protons plasmatique.

##### a. Les acidoses métaboliques :

##### - Définition de l'acidose métabolique :

L'acidose métabolique est définie, selon la méthode classique dite de Henderson-Hasselbalch, par la présence d'un trouble acido-basique en lien avec une concentration plasmatique de bicarbonate inférieure à 20 mmol/L. L'association de ce trouble avec une diminution du pH est appelée « acidémie ». L'acidémie est souvent décrite comme « sévère » lorsque le pH est inférieur ou égal à 7,20.

Le pH dépend de la profondeur de l'acidose et de la compensation respiratoire ( $\text{PaCO}_2$ ) qui est une hyperventilation alvéolaire (tableau 7).

##### - Les mécanismes physiopathologiques des acidoses métaboliques :

Il convient de distinguer deux mécanismes physiopathologiques différents : l'accumulation d'un acide indosé (donneur d'ion  $\text{H}^+$ ) et la perte primitive de bicarbonates.

Pour reconnaître le mécanisme, il faut calculer le trou anionique plasmatique (TAP) (Annexe 1) :  $\text{TAP} = [\text{Na}^+] + [\text{K}^+] - ([\text{Cl}^-] + [\text{HCO}_3^-]) = 12 - 20 \text{ mEq/L}$

**NB :** Il importe de noter que la valeur TAP se modifie en cas d'hypoalbuminémie (patients dénutris, personne âgée...). Il est possible de corriger la valeur du TAP (TAPc) en fonction de l'albumine plasmatique :

- $\text{TAPc} = \text{TAP} + (40 - \text{albuminémie}) / 4$  où l'albumine est exprimée en g/L

Un  $\text{TAPc} \leq 20 \text{ mEq/L}$  signe une perte primitive de bicarbonate et un  $\text{TAPc} > 20 \text{ mEq/L}$  signe une accumulation d'acide indosé.

##### - Présentation clinique :

- **Pulmonaires :** Respiration de type **KUSSMAUL**. L'hyperventilation avec des cycles respiratoires amples, réguliers et profonds sans tirage, ni cyanose traduisant la

N° Validation : 0868201970

compensation respiratoire de l'acidose est le seul signe pratiquement constant d'une acidose métabolique. La polypnée est le seul signe clinique spécifique de l'acidose métabolique.

- **Neurologiques** : Ils n'apparaissent que lors d'acidoses sévères allant de l'obnubilation au coma.
- **Cardiovasculaires** : Ils dépendent surtout de l'étiologie. L'acidose sévère ( $\text{pH} < 7,20$ ) a une action inotrope négative. L'acidose favorise la fibrillation ventriculaire par diminution du seuil d'excitabilité. Il existe un effet direct vasodilatateur artériel périphérique qui est masqué par l'élévation des catécholamines jusqu'à un  $\text{pH}$  de 7,20. Pour un  $\text{pH}$  inférieur à 7,20, une hypotension peut survenir.
- **Digestifs** : Ils sont dominés par les nausées, les vomissements voire une diarrhée qui peut aggraver les désordres métaboliques et hydro-électrolytiques.

- **Éléments de gravité – Risques :**

- Le mécanisme de l'acidose et sa profondeur ( $\text{pH} < 7,25$  et/ou  $\text{HCO}_3^- < 15 \text{ mmol/L}$ ).
- Présence d'une détresse respiratoire par épuisement respiratoires en conséquence de l'hyperventilation alvéolaire chez des sujets à risque.
- Hyperkaliémie, parfois menaçante, par transfert du potassium du secteur intra au secteur extracellulaire.
- Diminution de la contractilité cardiaque, réponse aux catécholamines
- Résistance à l'insuline
- Confusion, désorientation et coma

- **Diagnostic étiologique**

Le diagnostic étiologique repose sur la connaissance du mécanisme physiopathologique.

**Etiologies des acidoses métaboliques à TAP élevé :**

On distingue trois mécanismes (tableau 9) :

- Production endogène aiguë d' $\text{H}^+$  avec un anion indosé.
- Surcharge exogène aiguë d' $\text{H}^+$  avec un anion indosé.
- Défaut d'élimination des  $\text{H}^+$  : insuffisance rénale chronique avancée.

**Tableau 9 : Les étiologies des acidoses métaboliques à TAP élevé**

Type	Causes	Anions indosés
<b>Production endogène aigue d'H+ (anion indosé)</b>		
Acidose lactique	Acidose lactique	Lactates
Cétoacidoses	Diabétique	β hydroxy-butyrates
	Alcoolique	
	Jeune	
<b>Surcharge exogène aigue d'H+ (anion indosé)</b>		
Intoxications	Méthanol	Formate
	Ethylène glycol	Glyoxalate, oxalate
	Aspirine	Salicylates
<b>Défaut d'élimination des H+</b>		
Insuffisance rénale chronique avancée		Sulfates, phosphates, hippurate

- **Céto-acidose diabétique** : C'est une des complications métaboliques aiguës du diabète. Elle est liée à l'accumulation de corps cétoniques qui sont des acides forts anormalement présents dans le plasma. Dans sa forme pure, elle s'associe à une hyperglycémie et une élévation du TAP. L'identification exacte des corps cétoniques en tant qu'acides responsables du trouble passe par leur dosage urinaire (cétonurie) ou sanguin (cétonémie).
- **Acidose lactique** : C'est une des causes les plus fréquentes d'acidose métabolique à TAP élevé. Elle se définit comme une acidose métabolique associée à une hyperlactatémie > 5 mmol.l<sup>-1</sup>. De façon conventionnelle, on décrit deux types d'acidoses lactiques (tableau 10).

**Tableau 10 : Classification et causes des hyperlactatémies**

<b>Type A : Hyperlactatémie par hypoxie tissulaire</b>	
Diminution du transport d'O <sub>2</sub>	<u>Baisse de débit cardiaque</u> : choc septique, hypovolémique, cardiogénique <u>Baisse du contenu artériel en O<sub>2</sub></u> : Anémie sévère, anomalies de l'hémoglobine, asphyxie
Altération de l'extraction ou de l'utilisation d'O <sub>2</sub>	Sepsis grave, défaillance polyviscérale, intoxication au cyanure
<b>Type B1 : Hyperlactatémie et maladies systémiques :</b>	
Insuffisance hépatique, diabète sucré, maladies néoplasiques, alcalose, sepsis	
<b>Type B2 : hyperlactatémies et intoxications :</b>	
Biguanides, fructose Ethanol, méthanol, éthylène-glycol Salicylés, cyanure, paracétamol	
<b>Type B3 : hyperlactatémies et augmentation des besoins en O<sub>2</sub></b>	
Etat de mal convulsif ou exercice physique violent	

- **Acidoses par ingestion de toxiques** : L'intoxication à l'aspirine peut entraîner une acidose métabolique grave pour des doses de l'ordre de 10 à 30 g chez l'adulte. Elle s'accompagne souvent d'une alcalose respiratoire au début. Le méthanol et l'éthylène glycol, substances osmotiques, induisent à la fois une élévation conjointe des trous anionique et osmotique. Ces acides indosés sont les métabolites résultant de l'oxydation des toxiques tels qu'acide glycolytique, acide lactique, acide formique, etc. D'autres toxiques peuvent engendrer des acidoses métaboliques organiques : paraldéhyde, toluène, cyanures...
- **Acidose métabolique organique de l'insuffisance rénale** : L'insuffisance rénale aiguë peut s'accompagner d'une acidose métabolique de cause souvent multiple. Elle est généralement modérée et s'associe à une élévation du TAP dans seulement la moitié des cas. Dans ce cas, elle résulte d'une hyperphosphatémie et de l'accumulation d'autres anions indosés (sulfate, pyruvate, oxalate, citrate). La rétention d'anions organiques au cours de l'insuffisance rénale chronique n'apparaît qu'après une longue évolution de la maladie, précédée d'une acidose métabolique hyperchlorémique.

### **Les acidoses métaboliques à TAP normal :**

Les acidoses métaboliques à TAP normal peuvent être dues soit à une perte primitive de bicarbonate d'origine digestive ou rénale soit à un excès d'apport de chlore. Pour reconnaître l'origine digestive ou rénale de cette acidose, on peut s'aider par les éléments cliniques et par le trou anionique urinaire (TAU) :  $\text{TAU} = \text{Na}^+ + \text{K}^+ - \text{Cl}^-$  (Annexe 3). Quand le TAU est positif l'origine de cette acidose est rénale et s'il est négatif l'origine est plutôt digestive (Annexe 4).

### **Les acidoses tubulaires :**

- Acidose tubulaire proximale (type II)

L'acidose tubulaire proximale est due à un abaissement de la capacité de réabsorption des bicarbonates par le tubule proximal.

L'acidose est classiquement modérée et la concentration plasmatique de bicarbonates est autour des 15 mmol/l, car c'est la capacité maximale d'absorber les bicarbonates qui est diminuée. Le pH urinaire est approprié entre 5 et 5,5 et il n'y a pas de bicarbonaturie spontanée.

N° Validation : 0868201970

→ Acidose tubulaire distale de type I

Cette acidose est due à un déficit de sécrétion des  $H^+$  par les cellules intercalaires du canal collecteur secondaire à une dysfonction de la pompe  $H^+/ATPase$  apicale ou de l'échangeur  $Cl^-/HCO_3^-$ .

L'acidose se caractérise par une incapacité d'acidifier les urines en dessous d'un pH à 5. Elle s'accompagne d'un retard de croissance, de néphrocalcinose, de néphrolithiases (l'hypercalciurie et l'hypocitraturie associée) et d'une hypokaliémie.

→ Acidose tubulaire distale de type IV ou hyperkaliémique

C'est l'acidose tubulaire la plus fréquente. Elle est induite par une carence d'aldostérone ou une résistance à l'action de l'aldostérone ou par une diminution de l'électronégativité luminale du canal collecteur.

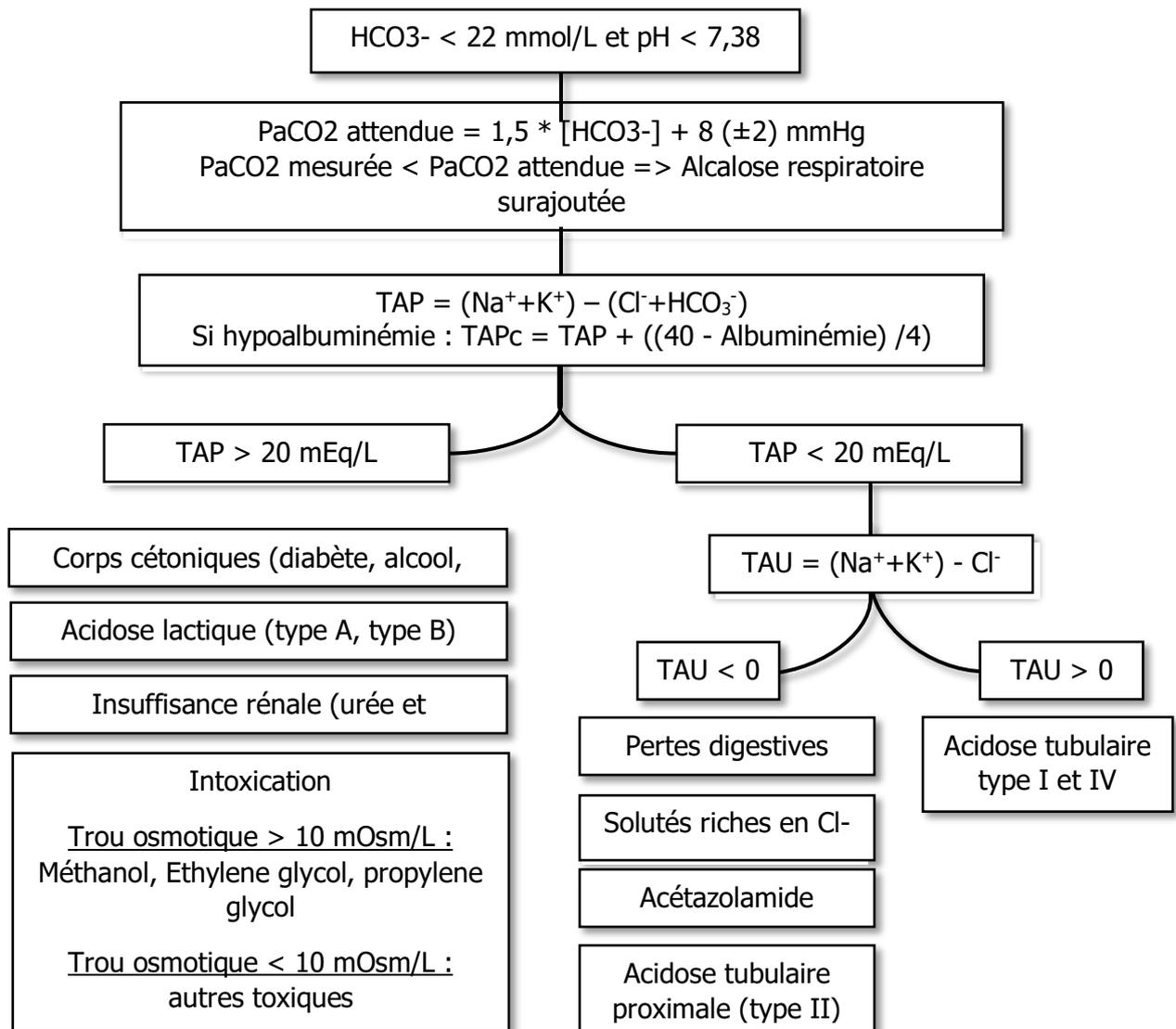
### **Les pertes digestives :**

Les étiologies des pertes digestives de bicarbonates sont essentiellement les diarrhées, les fistules et les néovessies.

### **Apport excessif en chlore :**

Il est secondaire à l'apport en quantité importante de sérum salé isotonique (NaCl 0,9%), KCl...

NB : La démarche du diagnostic étiologique devant toute acidose métabolique est représentée dans la figure IX.



**Figure IX : Algorithme pour le diagnostic étiologique d'une acidose métabolique**

## b. Les acidoses respiratoires :

### - Définition et diagnostic biologique

L'acidose respiratoire est définie par une augmentation de la PaCO<sub>2</sub> (PaCO<sub>2</sub> > 42 mmHg). L'hypercapnie est toujours secondaire à une hypoventilation alvéolaire et l'hypoxémie est donc systématique qu'il y ait ou non une altération de la membrane alvéolocapillaire. Le pH dépend de l'importance de l'hypercapnie et de la compensation métabolique (élévation des bicarbonates). Cette dernière est en générale retardée de 24 à 48 h ce qui permet de distinguer les hypoventilations alvéolaires aiguës (sans compensation) des acidoses chronique (avec compensation).

### - **Présentation clinique et éléments de gravité**

Les signes cliniques sont liés à : L'hypercapnie (sommolence, troubles de vigilance, hypertension, sueurs, érythème), l'hypoxémie (agitation, polypnée, cyanose, détresse respiratoire), la maladie sous-jacente et les facteurs de décompensation en cas de décompensation d'une pathologie chronique.

**Tableau Aigu :** L'hypercapnie aiguë entraîne une hypertension artérielle périphérique, une augmentation du débit cardiaque, une hypertension intracrânienne et une augmentation du débit sanguin cérébral.

L'acidose respiratoire aiguë s'accompagne d'une hypersécrétion de catécholamines, de glucocorticoïdes, de rénine, d'aldostérone et d'ADH plasmatiques avec rétention hydrosodée. Enfin, plus l'hypercapnie est d'installation rapide, plus les signes neurologiques centraux sont importants : nausées, vomissements, céphalées, flapping tremor, agitation, confusion, obnubilation, coma, crises comitiales... Ces signes neurologiques apparaissent en général pour une  $\text{PaCO}_2 > 60$  mm Hg

**Tableau Chronique :** L'hypercapnie chronique s'accompagne de signes de cœur pulmonaire chronique avec hypertension artérielle pulmonaire. Les troubles du rythme sont plus liés à l'hypoxie et aux troubles ioniques associés qu'à une myocardiopathie. Sauf aggravation aiguë sur fond de chronicité, l'acidose respiratoire chronique entraîne peu de troubles neurologiques centraux.

### - **Éléments de gravité – Risques**

- Le risque est lié à l'hypoventilation alvéolaire plus qu'à l'acidose elle-même. Il s'agit d'une situation urgente où le pronostic vital est immédiatement mis en jeu.
- En cas de pathologie pulmonaire chronique, un  $\text{pH} < 7.35$  doit inciter à une prise en charge spécifique.
- En cas de pathologie neuromusculaire (myasthénie, polyradiculonévrite aiguë), toute dyspnée avec normocapnie ou toute acidose respiratoire non compensée doivent être considéré comme sévère et surveillé dans un secteur de soin intensif ou de réanimation.

### - **Mécanismes et Diagnostic étiologique**

Il convient de distinguer les acidoses respiratoires d'origine neuromusculaire des acidoses respiratoires d'origine thoraco-pulmonaires (tableau 11).

**Tableau 11 : Les mécanismes et causes des acidoses respiratoires**

Acidoses respiratoires aiguës	Acidoses respiratoires chroniques
<b>Obstruction des voies aériennes</b>	
Inhalation, laryngospasme, bronchospasme sévère, obstacle des voies aériennes supérieures	BPCO
<b>Dépression des centres respiratoires</b>	
Anesthésie générale, sédatifs, traumatisme crânien, accident vasculaire cérébral	Surdosage chronique en sédatifs, syndrome de Pickwick, tumeur cérébrale
<b>Défaillances cardiovasculaires</b>	
Arrêt cardiaque, œdème pulmonaire	
<b>Déficits neuromusculaires</b>	
Botulisme, tétanos, hypokaliémie, syndrome de Guillain-Barré, crise de myasthénie, toxiques (curares, organophosphorés)	Polyomyélite, sclérose latérale amyotrophique, sclérose en plaques, myopathies, paralysie diaphragmatique, myxoedème
<b>Atteintes thoracopulmonaires</b>	
Pneumothorax, hémithorax, pneumonie sévère, SDRA	Cyphoscoliose, fibrose pulmonaire, obésité, hydrothorax, ascite, dysfonction diaphragmatique
<b>Ventilation artificielle</b>	
Hypoventilation accidentelle, hypercapnie permissive	

#### 4.2. LES ALCALLOSES :

##### a. Les alcaloses métaboliques :

##### - Définition et diagnostic biologique :

Elle est définie par une augmentation des bicarbonates plasmatiques ( $\text{HCO}_3^- > 26 \text{ mmol/L}$ ). Elle est en général associée à une hypoventilation alvéolaire compensatrice (tableau 7).

##### - Présentation clinique et éléments de gravité

Les signes cliniques sont rares mais peuvent associer plusieurs atteintes (tableau 12) :

**Tableau 12 : Les signes cliniques des alcaloses métaboliques**

Type :	Signes :	Mécanismes :
Neurologique	Trouble de la vigilance, convulsions, délire	Baisse du débit sanguin cérébral
	Faiblesse musculaire, tétanie, myoclonies	Baisse du calcium ionisé
Cardiovasculaire	Syndrome coronarien aigu	Diminution du débit sanguin coronaire
	Troubles du rythme auriculaire ou ventriculaire	Complications spécifiques de l'hypokaliémie de transfert
Respiratoire	Hypoxémie	Hypoventilation alvéolaire

- **Les étiologies :**

L'alcalose métabolique est caractérisée par une phase de genèse du trouble, une phase d'entretien et une phase de correction.

→ **Phase de genèse :**

La phase de genèse est la période pendant laquelle la cause première de l'alcalose métabolique est seule présente.

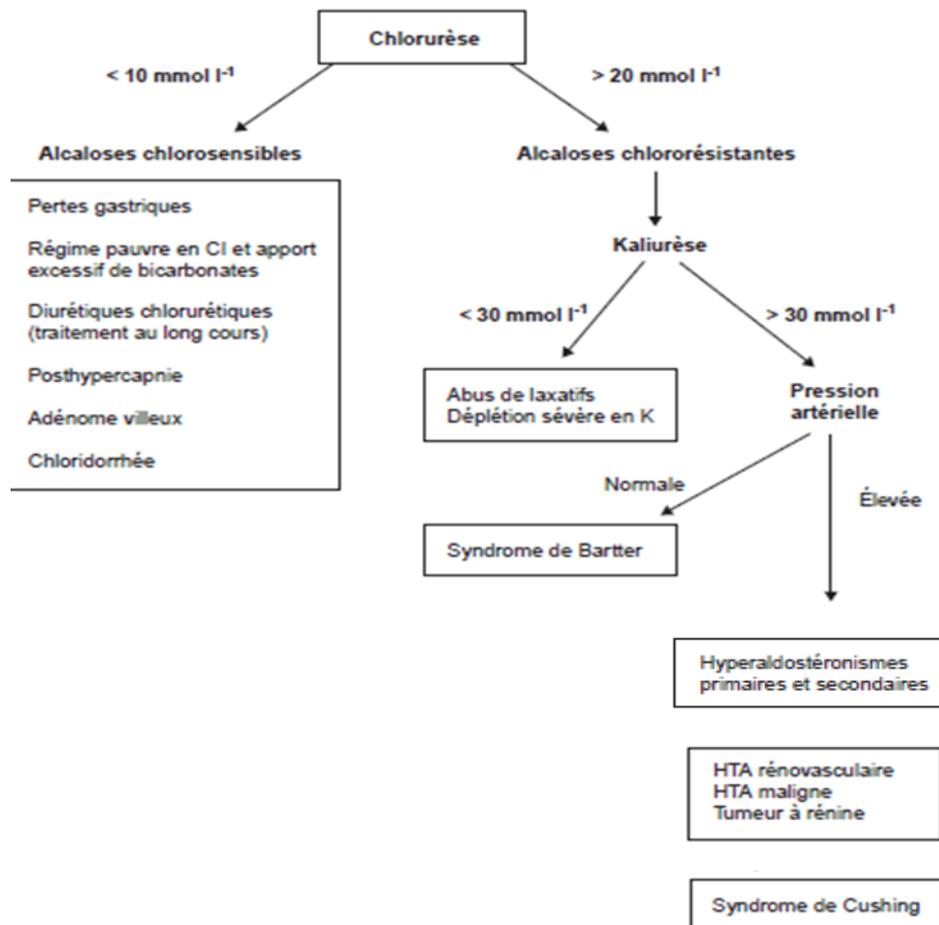
Les mécanismes d'apparition impliquent classiquement soit une perte en protons non volatils, soit une surcharge en bicarbonates.

- Alcaloses hypochlorémiques : Ce sont les alcaloses métaboliques à déplétion chlorée dites alcaloses métaboliques « chlorosensibles ». L'alcalose est le résultat de la perte de chlore. Elles peuvent avoir plusieurs causes (tableau 13).
- Alcaloses normochlorémiques : Ce sont les alcaloses métaboliques à pool chloré conservé dites alcaloses métaboliques « chlororésistantes ». Elles sont plus rares, dues à une rétention rénale en sodium. L'élimination urinaire concomitante de potassium altère aussi la réabsorption du chlore au niveau du tubule distal, ce qui pérennise l'alcalose (tableau 13).

**Tableau 13 : Les mécanismes, les signes cliniques, biologiques et les étiologies des alcaloses métaboliques**

	<b>Chlorosensibles</b>	<b>Chlororésistantes</b>
<b>Mécanismes :</b>	Perte en protons (HCl <sup>++</sup> ), d'origine digestive ou rénale	Pertes rénales d'ion H <sup>+</sup> (≠ HCl)
<b>Cliniques :</b>	Déshydratation extracellulaire	Pas de déshydratation extracellulaire
<b>Biologie sanguine</b>	Hypochlorémie  Hypokaliémie	Chlorémie normale ou légèrement diminuée  Hypokaliémie
<b>Etiologies :</b>	<u>Pertes digestives en chlore</u> : vomissements abondants, les aspirations gastriques... <u>Pertes rénales</u> : diurétiques chlorurétiques, alcalose des hypoventilations chroniques <u>Surcharge en bicarbonate ou d'un précurseur de bicarbonate</u>	Hyperaldostéronismes (syndrome de Conn, HTA malignes)  Hyper-corticismes (syndrome de Cushing)  Acide glycyrrhizique (régliasse).

L'algorithme du diagnostic étiologique est représenté dans la figure X.



**Figure X : Conduite du diagnostic étiologique face à une alcalose métabolique**

→ **Phase d'entretien :**

La phase d'entretien est toujours d'origine rénale et résulte d'une réabsorption tubulaire des bicarbonates avec excrétion d'ions H<sup>+</sup>. C'est ce qu'on appelle l'« acidurie paradoxale » qui est caractéristique de cette phase. Plusieurs facteurs peuvent être responsables du maintien d'une alcalose métabolique, à part entière ou en association (tableau 14).

Leur mécanisme d'action commun est l'augmentation de réabsorption rénale des bicarbonates qui peut être induite par plusieurs phénomènes : hypochlorémie, hypokaliémie, hyperaldostéronisme, hypovolémie, .... Ainsi, cette phase d'entretien se caractérise, sur le plan biologique, par un pH urinaire inférieur à 6. La chlorurèse reste basse pour les alcaloses métaboliques hypochlorémiques d'origine digestive, mais elle devient basse également pour celles d'origine rénale car le pool chloré finit par être très bas.

**Tableau 14 : Les principaux facteurs d'entretien de l'alcalose métabolique**

Facteurs d'entretien :	Mécanismes :
Baisse de la filtration glomérulaire	
Diminution du volume extracellulaire	Stimule la réabsorption tubulaire de bicarbonates
Hypokaliémie	↓ la filtration glomérulaire ↑ la réabsorption tubulaire de bicarbonates
Hypochlorémie	Diminue la filtration glomérulaire La ↓ de Cl <sup>-</sup> au niveau distal conduit à l'↑ d'excrétion d'H <sup>+</sup> dans le tube collecteur médullaire
Aldostérone	Augmente l'excrétion sodium-indépendante d'ions H <sup>+</sup> au niveau du tube collecteur médullaire

→ **Phase de correction**

Pour les alcaloses métaboliques chlorosensibles, la phase de correction apparaîtra avec la normalisation du pool chloré : la chlorémie remonte, les HCO<sub>3</sub><sup>-</sup> et le pH se normalisent ; la bicarbonaturie réapparaît et le pH urinaire devient supérieur à 6.

La correction des alcaloses métaboliques chlororésistantes repose avant tout sur la normalisation du pool potassique et des concentrations plasmatiques minéralocorticoïdes.

**b. Les alcaloses respiratoires :**

- **Définition :**

L'alcalose respiratoire est définie par une capnie basse (PaCO<sub>2</sub> < 38 mmHg). La compensation métabolique est en général retardée (tableau 7).

- **Présentation clinique :**

Les signes neurologiques et cardiovasculaires sont identiques à ceux de l'alcalose métabolique. Pour les signes respiratoires, on trouve une hyperventilation si l'alcalose est respiratoire et une hypoventilation de compensation en cas d'alcalose métabolique.

**Tableau aigu :** une alcalose respiratoire aiguë peut se manifester par les signes suivants :

- Manifestations neurologiques :

Céphalées, confusion mentale, voire crises comitiales. Elles sont en rapport avec une baisse du flux sanguin cérébral (le débit sanguin cérébral diminue de 2% à 4% pour une modification de la PaCO<sub>2</sub> de 1 mmHg). Il existe donc une baisse des pressions intracrâniennes et

N° Validation : 0868201970

intraoculaire. D'autres manifestations neurologiques sont possibles (fourmillements des extrémités, signe de Chvostek...) en rapport avec les perturbations biologiques associées : baisse de la fraction ionisée du calcium, hypophosphorémie...

- Manifestations cardiovasculaires :

L'hypocapnie aiguë entraîne une baisse du débit cardiaque et de la pression artérielle systémique.

### Tableau chronique :

Les alcaloses respiratoires chroniques sont le plus souvent asymptomatiques, les perturbations initiales rentrant progressivement dans l'ordre au bout de quelques jours à quelques semaines.

#### - **Éléments de gravité – Risques**

La sévérité est liée à l'importance de l'alcalose et aux conséquences vasculaires qui en découlent, aux troubles métaboliques associés.

Enfin au cours des alcaloses respiratoires avec pathologies pulmonaires, la sévérité de cette dernière est en général au premier plan.

#### - **Mécanismes et Diagnostic étiologique**

Il convient de distinguer les alcaloses respiratoires avec pathologie pulmonaire et les alcaloses métaboliques liées à une pathologie centrale (tableau 15).

**Tableau 15 : Les mécanismes et les étiologies des alcaloses respiratoires.**

Mécanismes :	Etiologies :
<b>Hyperventilation alvéolaire d'origine centrale</b>	Anxiété, douleur, atteintes neurologiques : traumatisme crânien, encéphalite, méningite, tumeur cérébrale, accident vasculaire cérébral Toxiques : salicylés, aminophylline, catécholamines Fièvre, syndromes septiques, encéphalopathies, grossesse
<b>Hyperventilation alvéolaire par hypoxie tissulaire</b>	Baisse de la FiO <sub>2</sub> , séjour en altitude, intoxication au CO, anémie intense, shunt droite-gauche, trouble du rapport ventilation/perfusion, fibrose pulmonaire
<b>Autres</b>	Hémodialyse, ventilation mécanique mal conduite, postacidose métabolique tamponnée

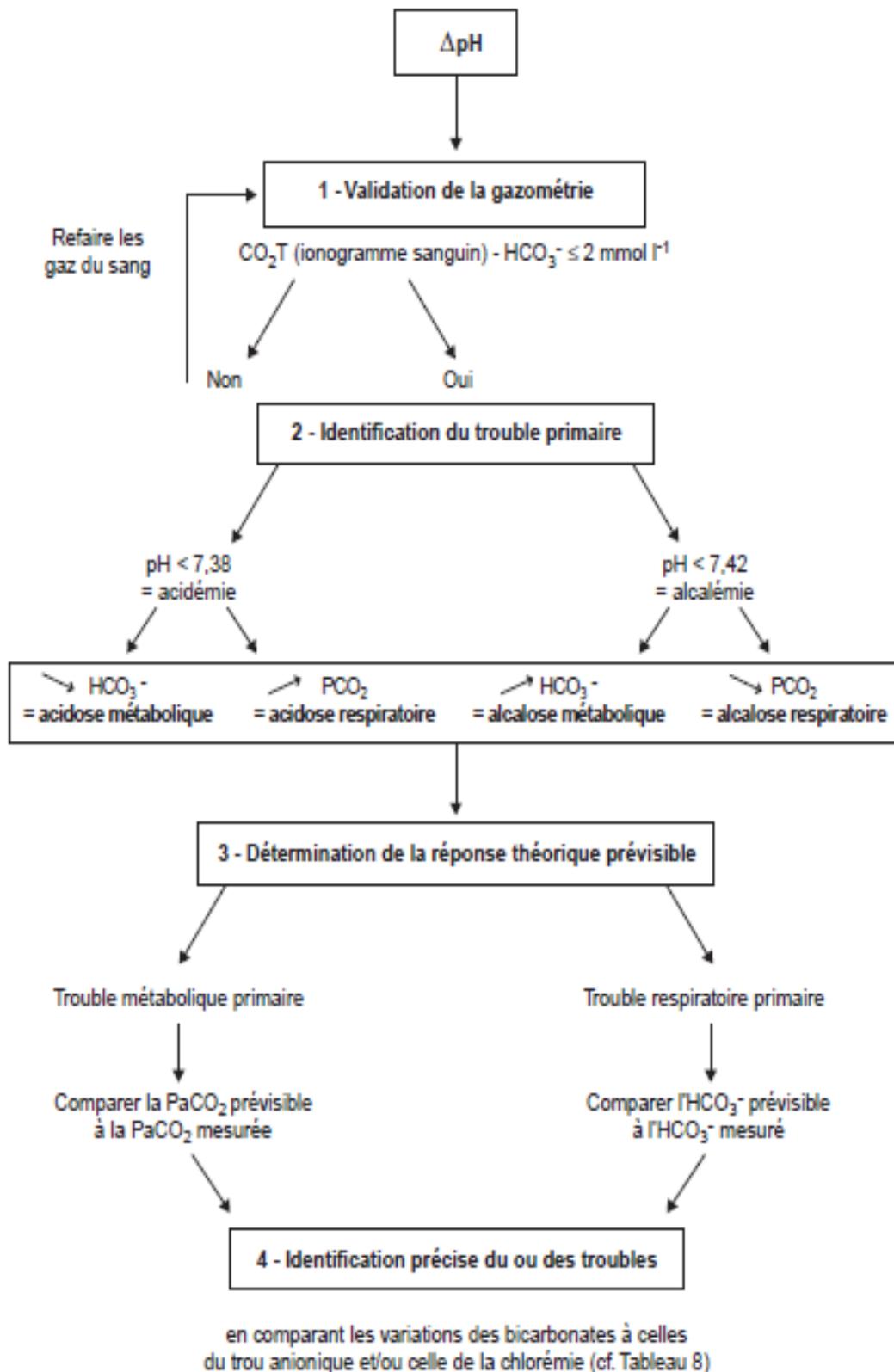
## 5. LES CONCLUSIONS :

L'analyse des troubles de l'état acidobasique des patients selon l'approche classique nécessite le recours au calcul du TAP en cas d'acidose métabolique et l'évaluation du secteur extracellulaire et de la chlorémie en cas d'alcalose métabolique.

### Annexe 1 : le trou anionique plasmatique =TAP

D'un point de vue chimique, le principe d'électroneutralité veut que la somme des charges positives (cations) soit égale à la somme des charges négatives (anions) dans le plasma :		
$[\text{Na}^+] + [\text{K}^+] + [\text{Ca}^{2+}] + [\text{Mg}^{2+}] + [\text{H}^+] + [\text{protéines}^+] + [\text{cations indosés}^+]$	=	$[\text{Cl}^-] + [\text{HCO}_3^-] + [\text{protéines}^-] + [\text{HPO}_4^-] + [\text{SO}_4^{2-}] + [\text{lactate}^-] + [\text{anions indosés}^-]$
De manière courante, seuls $\text{Na}^+$ , $\text{K}^+$ , $\text{Cl}^-$ et les $\text{HCO}_3^-$ sont mesurés au laboratoire. Le reste des ions forme les anions indosés et les cations indosés. L'équation initiale devient alors :		
$[\text{Na}^+] + [\text{K}^+] + [\text{cations indosés}^+]$	=	$[\text{Cl}^-] + [\text{HCO}_3^-] + [\text{anions indosés}^-]$
En reformulant cette équation, on obtient alors le TAP =		
$[\text{Na}^+] + [\text{K}^+] - ([\text{Cl}^-] + [\text{HCO}_3^-])$	=	$[\text{anions indosés}^-] - [\text{cations indosés}^+]$
<b>TAP = <math>[\text{Na}^+] + [\text{K}^+] - ([\text{Cl}^-] + [\text{HCO}_3^-]) = 12 - 20 \text{ mEq/L}</math></b>		

**Annexe 2 : Organigramme des quatre étapes permettant d'identifier un trouble acido-basique. CO<sub>2</sub>T : bicarbonates mesurés.**



### Annexe 3 : Le trou anionique urinaire

$[Na^+] + [K^+] + [Ca^{2+}] + [Mg^{2+}] + [NH_4^+]$	=	$[Cl^-] + [H_2PO_4^{2-}] + [HPO_4^-] + [SO_4^{2-}] + [anions\ indosés]$
$[Na^+] + [K^+] + [NH_4^+] + [cations\ indosés^+]$	=	$[Cl^-] + [anions\ indosés]$
Or $[anions\ indosés] - [cations\ anioniques] = 80\ mmol/L$		
<b>TAU = <math>[Na^+] + [K^+] - [Cl^-]</math></b>	=	<b>80 - NH<sub>4</sub><sup>+</sup></b>

### Annexe 4 : Les étiologies des acidoses métaboliques à TAP normal

	Diarrhée	Proximale Type 2	Distale Type 1	Distale Type 4
<b>Mécanismes</b>	Perte digestive de $HCO_3^-$	Perte de $HCO_3^-$ par défaut de réabsorption tubulaire proximale	Défaut d'acidification distale lié à une anomalie de la sécrétion d' $H^+$ par la pompe à protons ou par rétrodiffusion des $H^+$	Défaut de production de $NH_4^+$ par hypoaldostéronisme le plus souvent
<b>NH<sub>4</sub><sup>+</sup> urinaire</b>	↑↑↑	↓	↓↓↓	↓↓↓
<b>TAU</b>	<< 0	Peu modifié ou discrètement > 0	> 0	>> 0
<b>Signes associés</b>		Syndrome de Fanconi Ostéomalacie	Néphrocalcinose Ostéomalacie lithiasique, certaines formes génétiques (surdité)	
<b>Causes</b>		Myélome Cystinose Acétazolamide Isofosfamide Ténofovir	Sjögren, Lupus Certains hypercalciuries Drépanocytose Formes héréditaires Amphotéricine B	Uropathie obstructive Hyporéninisme Hypoaldostéronisme IEC/ARA2, AINS Spironolactone, Amiloride Insuffisance surrénale Héparines Anticalcineurines Triméthoprime, Pentamidine
<b>Fréquence</b>	Fréquent	Rare	Rare	Fréquent
<b>Kaliémie</b>	Basse	Basse aggravée par l'apport d'alcalins	Basse corrigée par l'apport d'alcalins	Elevée
<b>pH urinaire</b>	< 5,5	Variable	> 5,5	< 5,5

