



ΜΑΘΗΜΑ / ΤΑΞΗ :	ΧΗΜΕΙΑ / Γ' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ
ΣΕΙΡΑ:	1
ΗΜΕΡΟΜΗΝΙΑ:	29-11-2015
ΕΠΙΜΕΛΕΙΑ ΔΙΑΓΩΝΙΣΜΑΤΟΣ:	Θεοδοσία Τσαβλίδου, Μαρίνος Ιωάννου

ΘΕΜΑΤΑ

ΘΕΜΑ 1^ο

- 1.1 Ποια είναι η μορφή του σύγχρονου περιοδικού πίνακα;
- 1.2 Τι είναι τα κονιάματα; Σε ποιες κατηγορίες διακρίνονται;

ΘΕΜΑ 2^ο

- 2.1 Πώς δημιουργήθηκαν οι γαιάνθρακες;
- 2.2 Να αντιστοιχίσετε το όνομα της ομάδας του Περιοδικού Πίνακα στη στήλη I με τον αριθμό της στη στήλη II:

ΣΤΗΛΗ I	ΣΤΗΛΗ II
i. αλογόνα	A. 2 ^η
ii. αλκάλια	B. 17 ^η
iii. ευγενή αέρια	Γ. 1 ^η
iv. αλκαλικές γαίες	Δ. 18 ^η

ΘΕΜΑ 3^ο

- 3.1 Τι είναι τα κράματα; Για ποιο λόγο κατασκευάζονται;
- 3.2 Να χαρακτηρίσετε τις παρακάτω προτάσεις γράφοντας στην κόλλα σας τη λέξη "Σωστό", αν η πρόταση είναι σωστή ή "Λάθος" αν η πρόταση είναι λανθασμένη δίπλα στο γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση.
- Ο γραφίτης και το διαμάντι είναι κρυσταλλικές μορφές άνθρακα.
 - Ο πρώτος περιοδικός πίνακας κατασκευάστηκε από τον Mendeleev.
 - Όλα τα μέταλλα είναι σε στερεή μορφή σε θερμοκρασία δωματίου.
 - Ο άνθρακας και το πυρίτιο βρίσκονται στην 14^η ομάδα του περιοδικού πίνακα.
 - Το γυαλί είναι καλός αγωγός της θερμότητας.
 - Τα στοιχεία που ανήκουν στην ίδια περίοδο έχουν ίδιο αριθμό ηλεκτρονίων στην εξωτερική τους στιβάδα.

ΘΕΜΑ 4^ο

- 4.1 Να συμπληρωθούν όσες από τις παρακάτω αντιδράσεις απλής αντικατάστασης γίνονται:
- $\text{Na} + \text{HCl} \rightarrow$
 - $\text{Zn} + \text{HCl} \rightarrow$
 - $\text{Ag} + \text{HCl} \rightarrow$





- 4.2 Να επιλέξετε την απάντηση που συμπληρώνει σωστά τις παρακάτω προτάσεις:
- Το χημικό σύμβολο του πυριτίου είναι:
 - Si
 - S
 - P
 - Η κατάταξη των στοιχείων στις περιόδους του σύγχρονου Περιοδικού γίνεται με βάση:
 - την πυκνότητα
 - τον ατομικό αριθμό
 - το μαζικό αριθμό
 - Είναι σχεδόν καθαρή κρυσταλλική μορφή άνθρακα:
 - ο λιθάνθρακας
 - το κοκ
 - ο γραφίτης

ΘΕΜΑ 5^ο

- 5.1 Να διατυπώσετε το νόμο της περιοδικότητας.
- 5.2 Να αντιστοιχίσετε τις ονομασίες των ανθράκων της στήλης I με το είδος τους στη στήλη II:

ΣΤΗΛΗ I	ΣΤΗΛΗ II
i. ξυλάνθρακας	Α. Φυσικοί άνθρακες
ii. διαμάντι	
iii. αιθάλη	
iv. ενεργός άνθρακας	Β. Τεχνητοί άνθρακες
v. ανθρακίτης	
vi. γραφίτης	

ΘΕΜΑ 6^ο

- 6.1 Πού οφείλονται οι κοινές ιδιότητες των χημικών στοιχείων;
- 6.2 Να συμπληρώσετε τα κενά στις παρακάτω προτάσεις:
- Όλα τα στοιχεία της 1^{ης} ομάδας, εκτός από το, ονομάζονται
 - Ο ενεργός άνθρακας και ο άνθρακας έχουν μεγάλη ικανότητα.
 - Τα αμέταλλα βρίσκονται στην επάνω περιοχή του περιοδικού πίνακα.
 - Το τσιμέντο ανήκει στα κονιάματα.
 - Το γυαλί είναι εύθραυστο, σκληρό, άμορφο και αγωγός του ηλεκτρισμού και της θερμότητας.
 - Οι οπτικές ίνες είναι κατασκευασμένες από μεγάλης καθαρότητας και έχουν βάρος.



