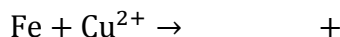
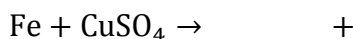




## 6. VASSZEGBŐL RÉZSZEG



### 1. Egészítsd ki az alábbi reakcióegyenleteket!



A reakcióban melyik anyag oxidálódik?

.....

Melyik anyag redukálódik?

.....

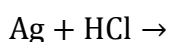
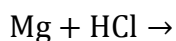
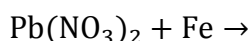
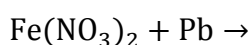
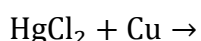
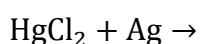
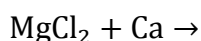
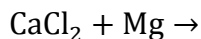
Mi történne, ha réz szöveget merítenénk vas-szulfát-oldatba?

.....

Segít az alábbi ábra, azaz a fémek redukálósora!

K Ca Na Mg Al Zn Fe Co Ni Sn Pb H Cu Ag Hg Au

**2. A fémek redukálósora segítségével állapítsd meg, hogy az alábbi reakciók közül melyik megy végbe! Amennyiben végbemegy a reakció, fejezd be az egyenletet! Ahol nem, húzd át a nyilat, és a termékek helyére írd, hogy „nincs reakció”!**



**3. Miért nem lehet a permetezéshez használatos réz-szulfát-oldatot vastartályban tárolni?**

.....

.....

Felhasznált források:

<http://www.baratisuli.hu/wp-content/uploads/2014/01/18.F%C3%A9mek-reduk%C3%A1ll%C3%B3-sora.pdf>

<https://tudasbazis.sulinet.hu/hu/termesztudomanyok/kemia/szervetlen-kemia/oxidacio-es-redukcio/a-vas-es-rezszulfat-reakcio-valtozasai>

[https://www.mozaweb.hu/Lecke-KEM-Kemia\\_8-A\\_femek\\_kemiai\\_tulajdonsagai-100553](https://www.mozaweb.hu/Lecke-KEM-Kemia_8-A_femek_kemiai_tulajdonsagai-100553)