



Redoxi reakciók Redoxné reakcie

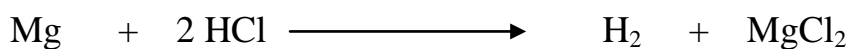
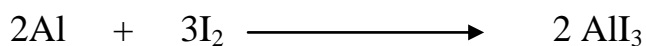
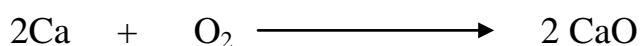


Ismételjük át az eddig tanultakat!

Füzetbe: 1. lépés – feltünteted az oxidációs számokat
2. lépés – oxidációs szám alapján meghatározod az oxidációt és a redukciót



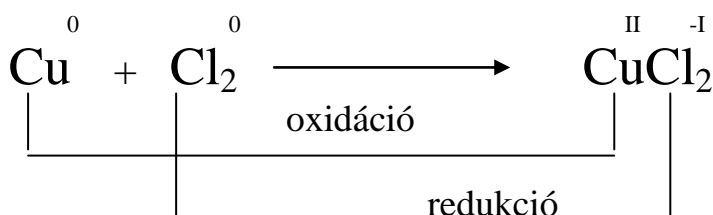
Ez alapján csináljátok meg a következő reakciókat!

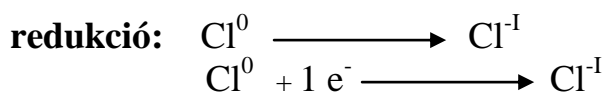
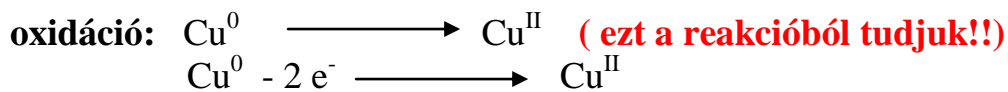


A házi feladatot a csütörtöki ZOOM órán ellenőrizzük.

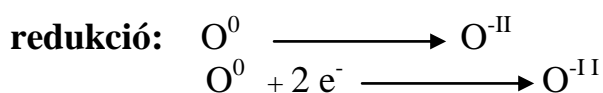
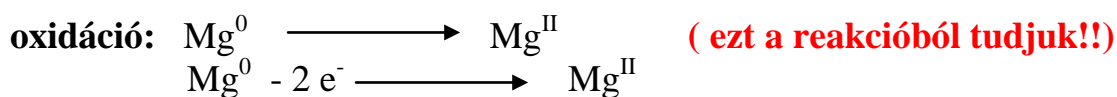
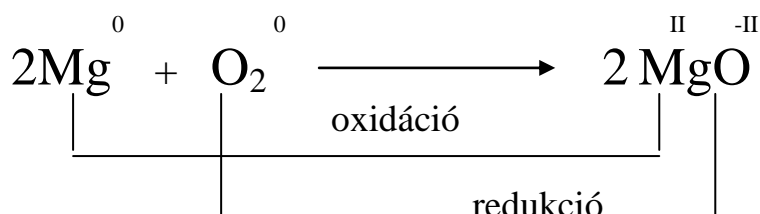
Füzetbe:

- az oxidáció során az atom elektronokat ad le
- redukció során az atom elektronokat vesz fel
- az oxidáció és redukció egyidejűleg megy végbe





következő példa:



Oxidálószer: azok az anyagok, amelyek redukálódnak, elektront képesek felvenni.

Redukálószer: azok az anyagok, amelyek oxidálódnak, elektront képesek leadni.

A csütörtöki ZOOM órán ezt gyakoroljuk.