Chemia klasa I TBR, I TG8, I TI8, I TEO8 24.03.2020

Witam wszystkich, dzisiaj zaczniemy od sprawdzenia czy dobrze rozwiązaliście zadania z 19.03.2020

1. Który metal łatwiej się utlenia Zn czy Mg? - prawidłowa odpowiedź to Mg.

2.Który metal jest lepszym reduktorem Zn czy Al ? - prawidłowa odpowiedź to Al.

3.Który metal jest bardziej aktywny Cu czy Zn? - prawidłowa odpowiedź to Zn.

Mając podane odpowiedzi wyjaśnij dlaczego magnez łatwiej się utlenia? Wyjaśnienie możesz poprzeć dwoma sposobami : pierwsze porównując położenie metali w szeregu elektrochemicznym, drugie porównując wartości potencjałów elektrochemicznych dla Zn i Mg.

1. Który metal jest lepszym reduktorem
a)Zn czy Na - prawidłowa odpowiedź to Na
b) Ag czy Cu prawidłowa odpowiedź to Cu

Prawidłowo napisane równania reakcji:
1. $CuSO_4$+ Zn → Cu + $ZnSO_4$ objawy reakcji : roztwór odbarwił się , na dnie probówki pojawia się miedziany, pomarańczowy osad. Wyjaśnienie- Zn leży powyżej miedzi - Cu w szeregu elektrochemicznym , więc jest bardziej aktywny od miedzi i wypiera miedź z roztworu jej soli .

2. $Zn(NO_3)_2$ + Cu → reakcja nie zachodzi - miedź leży poniżej cynku w szeregu elektrochemicznym, jest mniej aktywna dlatego nie wyprze cynku z roztworu jego soli.

3. Zn + $SnCl_2$→ Sn + $ZnCl_2$ objawy reakcji : jeże cynowe

4. $2AgNO_3$ + Mg → 2Ag + $Mg(NO_3)_2$ objawy reakcji: probówka staje się ciepła i strąca się osad srebra.

5. $3CuCl_2$ +2 Al → 3Cu +2Al Cl_3 tutaj objawy są trochę zaburzone, ale powstaje miedź. Miedzi podczas doświadczenia za dobrze nie widać, ale tak od czasu do czasu dzieje się podczas eksperymentów.

Pracę domowa: proszę jeszcze raz utrwalić sobie wiadomości z ostatniej lekcji. Oczywiście proszę nauczyć się pisać 5 w/w równań reakcji.
26.03.2020 zaczniemy realizować dalsze treści z podstawy programowej w oparciu o doświadczenia chemiczne.
Jeżeli macie pytania lub Wasi rodzice proszę pisać maile na adres: rutkowskamarzena@interia.pl
Pozdrawiam Marzena Rutkowska