

wykonaj poniższe polecenia

1. przepisz temat do zeszytu (pomiń wiadomości podane niebieską czcionką)
2. zrób zadania i prześlij na adres atolwinska@op.pl
3. na maile czekam do czwartku 5 listopada do godziny 15

Temat: Reakcje metali z kwasami – podręcznik strony 73-76

1. Reakcja metalu z kwasem – zapis ogólny



2. Szereg aktywności metali – podręcznik strona 75

Metale bardziej aktywne od wodoru wypierają go z wody i kwasów!!!!

Co to znaczy?

Pierwiastki, które leżą **wyżej** od wodoru w szeregu aktywności **wchodzą** w reakcję z kwasami (po chłopsku wtedy reakcja zachodzi)

Pierwiastki, które leżą **niżej** od wodoru w szeregu aktywności **nie wchodzą** w reakcję z kwasami (po chłopsku wtedy reakcja nie zachodzi czyli jej nie piszemy)

Np.

Zapisz reakcję wapnia i kwasu chlorowodorowego

-teraz wymienię wszystkie czynności aby prawidłowo zapisać równanie reakcji

1. Sprawdzamy w szeregu aktywności czy Ca leży wyżej niż H (czyli czy jest bardziej aktywny) – **tak**
2. Zapisujemy równanie reakcji chemicznej za pomocą symboli



3. Musimy ustalić wzór soli ustalając wartościowość pierwiastków



ponieważ wartościowość jest różna to wzór soli jest następująca



4. Teraz dobieramy współczynniki stechiometryczne równania (czyli wyrównujemy stronami

Ca - przed reakcją 1 po reakcji 1 – nic nie wstawiamy

Cl - przed reakcją 1 po reakcji 2 – czyli przed reakcją musimy zwiększyć do 2 (pamiętamy że możemy tylko wstawić duże cyfry przed związkiem)

H - przed reakcją 1 po reakcji 2 – czyli przed reakcją musimy zwiększyć do 2 (pamiętamy że możemy tylko wstawić duże cyfry przed związkiem)

Po dobraniu współczynników stechiometrycznych równanie będzie wyglądało następująco



Drugi przykład

Reakcja sodu z kwasem siarkowym (VI)

1. Sprawdzamy w szeregu aktywności czy Na leży wyżej niż H (czyli czy jest bardziej aktywny) – tak
2. Zapisujemy równanie reakcji chemicznej za pomocą symboli



3. Musimy ustalić wzór soli ustalając wartościowość pierwiastków



ponieważ wartościowość jest różna to wzór soli jest następująca



4. Teraz dobieramy współczynniki stechiometryczne równania (czyli wyrównujemy stronami

Na - przed reakcją 1 po reakcji 2 – czyli przed reakcją musimy zwiększyć do 2 (pamiętamy że możemy tylko wstawić duże cyfry przed związkiem)

H - przed reakcją 2 po reakcji 2 – nic nie wstawiamy

S - przed reakcją 1 po reakcji 1 – nic nie wstawiamy

O - przed reakcją 4 po reakcji 4 – nic nie wstawiamy

Po dobraniu współczynników stechiometrycznych równanie będzie wyglądało następująco



Wykonaj w zeszycie

Zadanie

Napisz równanie reakcji metalu z kwasem (pamiętaj o szeregu aktywności metali)

- a) Magnez + kwas węglowy
- b) Żelazo (III) + kwas fosforowy (V)
- c) Miedź (II) + kwas siarkowodorowy
- d) Glin (III) + kwas siarkowy(IV)

I prześlij na adres atolwinska@op.pl do czwartku do godziny 15

Temat: Sprawdzian z kwasów

5.11.2020 (czwartek) od godz. 08:00 do godz. 15:00
będzie udostępniony test.

Po aktywacji testu otrzymacie, na maila, kod dostępu,
który trzeba będzie wpisać po wejściu na stronę
www.testportal.pl