Chemia 1A

Zadania do rozwiązania dla wszystkich uczniów klasy 1A:

1. Znajdź stopnie utlenienia pierwiastków w drobinach:

 Li2CO3 , NO2 , H3AsO4

2. Uzgodnij równania rekcji oraz uzupełnij tabelę:

1. N2O5 + H2O = HNO3
2. Ca + H2O = Ca(OH)2 + H2
3. Mg + HCl = MgCl2 + H2
4. Ca(OH)2 + H3PO4 = Ca3(PO4)2 + H2O
5. CaCO3 = CaO + CO2

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Reakcje syntezy | Reakcje analizy | Reakcje wymiany pojedynczej | Reakcje wymiany podwójnej |
|  |  |  |  |

3. Wśród podanych równań wskaż reakcję utleniania i redukcji:

 a) H2 + Cl2 = 2HCl

 b) CaO + H2S = CaS + H2O

 c) 2Mn2O7 = 4MnO + 5O2

4.Wyjaśnij (krótko) pojęcia: utlenianie, redukcja, utleniacz, reduktor.

Proszę przesłać rozwiązania zadań na adres mailowy: stateke@op.pl do 26 marca br. Pozdrawiam Ewa Statek