Zadania – luty 2018

Zad.1.

Tlenek wapnia jest tlenkiem zasadowym, zaś tlenek siarki(VI) – tlenkiem kwasowym. Oznacza to, że jeden z nich reaguje z kwasem solnym, drugi z zasadą sodową. Ponadto tlenki te reagują ze sobą, tworząc sól. Zapisz równania cząsteczkowe opisanych reakcji.

Zad.2.

Wodorotlenek metalu III-wartościowego poddano termicznemu rozkładowi. W czasie reakcji z 36,05 g wodorotlenku otrzymano 26,6 g tlenku metalu.

a) Zapisz ogólne równanie reakcji stosując symbol metalu M, uzgodnij współczynniki.

………………………………………………………………………………………………

b) Oblicz masę molową metalu i podaj wzór sumaryczny wodorotlenku.

Zad.3.

Wybierz odpowiedź opisującą prawidłowy skład jądra atomu tlenu - izotopu *O* 18 .

**A.** 8 neutronów i 8 protonów.

**B.** 8 protonów i 8 elektronów.

**C.** 18 nukleonów w tym 8 protonów.

**D.** 16 nukleonów w tym 8 protonów

Zad.4.

Oblicz stosunek wagowy Ca : C : O w węglanie wapnia - CaCO3