

Kl.7 chemia

Temat na 16.04.20r.

Powtórzenie wiadomości – łączenie się atomów, równania reakcji chemicznych.

Temat 27 zrealizujemy w innym terminie, w trybie stacjonarnym. Przeczytaj uważnie podsumowanie ze str.156 – 157. Przeanalizuj ponownie treści lekcji 20 – 26. Wykonaj w zeszycie zadania:

1. Określ dokładnie typ wiązania chemicznego w: CaO , MgS , HBr , cząsteczce dwuatomowej chloru, SO , cząsteczce trójatomowej tlenu.
2. Zapisz wzory sumaryczne: siarczku glinu, tlenku wanadu (V), chlorku żelaza (II) WSKAZÓWKA: chlor w chlorkach jest I- wartościowy, siarka w siarczках jest II-wartościowa, tlen w tlenkach jest II-wartościowy.
3. Oblicz ile gramów wody powstanie w wyniku reakcji 8g tlenu z 1g wodoru.
4. Oblicz stosunek masowy tlenu do wodoru w cząsteczce wody i zawartość procentową tlenu w cząsteczce wody.
5. Zapisz i uzgodnij równania reakcji o następujących zapisach:
magnez + chlor = chlorek magnezu WSKAZÓWKA: wolny chlor występuje zawsze w cząsteczkach dwuatomowych
siarczek sodu = siarka + sól WSKAZÓWKA: wolne sól i siarka występują w postaci pojedynczych atomów
tlenek żelaza (III) + węgiel = żelazo + tlenek węgla (IV)
Przy każdej z reakcji określ czy jest to synteza, analiza czy wymiana.
Rozwiązane zadania prześlij na mój e-mail DO DNIA 20.04.20r.