**Zadania na środę**

1. Podkreśl typ wiązania chemicznego, które występuje w związkach o podanych wzorach sumarycznych.

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Wzór sumaryczny | Typ wiązania chemicznego | |
| KCl | jonowe | kowalencyjne |
| SO3 | jonowe | kowalencyjne |
| NH3 | jonowe | kowalencyjne |

1. W reakcji 40 g wapnia z tlenem otrzymano 56 g tlenku wapnia. Ile tlenu zużyto.

a) 96 g b) 16 g c) 56 g d) 40 g

1. Wiązanie jonowe powstaje dzięki

a)wspólnej parze elektronowej b)dzięki połączeniu elektronów walencyjnych

c)dzięki połączeniu jonów kationów i anionów d)w wyniku przesunięcia pary elektronowej

1. Z podanych wzorów sumarycznych wybierz ten, w którym azot jest trzywartościowy N (III)

a. NO3 b N3O. c.3 NO d. N2O3

1. Uzupełnij współczynniki stechiometryczne w reakcji (3 pkt.)

a) Al2O3 = Al. + O2

b) Fe + O2 = FeO

c) As + S = As2S3

1. Zapisz reakcję za pomocą symboli i wzorów

Tlenek chloru(V) + ołów = tlenek ołowiu (IV) + chlor