

Zadania stechiometryczne

Zadanie 1

Oblicz, ile moli tlenku magnezu powstanie w reakcji 12 g magnezu z tlenem. (napisz równanie reakcji)

Zadanie 2

Ile gramów kwasu solnego potrzeba do otrzymania 22 g chlorku wapnia w reakcji tego kwasu z wapniem? (napisz równanie reakcji)

Zadanie 3

Oblicz, ile moli tlenku węgla (IV) powstanie w reakcji tlenku węgla (II) z 30 dm³ tlenu. (napisz równanie reakcji)

Zadanie 4

Oblicz i napisz równanie reakcji, ile:

a) mol,

b) gramów

c) cząsteczek

tlenku węgla (II) powstanie w reakcji spalania 60 g węgla.

Zadanie 5

Oblicz i napisz równanie reakcji, ile:

a) moli

b) gramów

c) cząsteczek

wodoru wydzielili się w reakcji 117 g potasu z kwasem siarkowym (VI).

Zadanie 6

Oblicz ile gramów zasady sodowej powstanie, gdy w reakcji z wodą weźmie udział 23g sodu? (napisz równanie reakcji)

Zadanie 7

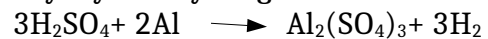
Oblicz ile gramów chlorku żelaza (III) powstanie w reakcji 14g żelaza z kwasem solnym. (napisz równanie reakcji)

Zadanie 8

Ile moli chlorku wapnia powstało w reakcji wapna palonego z kwasem solnym, jeżeli jednocześnie otrzymano 1,8 g wody? (napisz równanie reakcji)

Zadanie 9

Czy wystarczy 30 g kwasu siarkowego(VI) do rozpuszczenia 6 g glinu?



Zadanie 10

Który związek charakteryzuje się wyższą zawartością procentową żelaza: tlenek żelaza(II) czy tlenek żelaza(III)? $M_{\text{Fe}} = 55.85 \text{ g/mol}$, $M_{\text{O}} = 15.99 \text{ g/mol}$.