PONAVLJANJE I VJEŽBANJE GRADIVA

1. Izjednači navedenu jednadžbu:

Cu (s) + O2 (g) → Cu2O (s)

N (Cu) = 1·4 = 4 N (Cu) =2 · 2 = 4

N (O) = 2 N (O) =1 · 2 = 2

4 Cu (s) + O2 (g) → 2 Cu2O (s)

1. U navedenoj reakciji imenuj reaktante.

REAKTANTI SU BAKAR I KISIK

1. U navedenoj reakciji imenuj produkte.

 I II

Cu2O – bakrov (I) oksid

PRODUKT JE BAKROV (I) OKSID

1. Napiši značenje kemijske reakcije.

REAKCIJOM BAKRA I KISIKA NASTAJE BAKROV (I) OKSID

1. Objasni prikazuje li navedena reakcija kemijska analizu ili kemijska sintezu.

REAKCIJA PRIKAZUJE KEMIJSKU SINTEZU JER IZ DVIJE TVARI NASTAJE JEDNA NOVA TVAR

1. Izračunaj masu O2 ako je masa Cu2O 173 g, a masa Cu 37 g.

m(Cu) + m (O2) = m (Cu2O)

37 g + m (O2) = 173 g

m (O2) = 173 g – 37 g = 136 g

1. Objasni prikazuje li navedena kemijska reakcija egzotermnu ili endotermnu promjena.

REAKCIJA PRIKAZUJE EGZOTERMNU PROMJENU JER SE PRILIKOM NASTANKA NOVE TVARI ENERGIJA OSLOBAĐA.

1. Izjednači navedenu jednadžbu:

NO2 (g) → N2 (g) + O2 (g)

N (N) = 1 ·2 = 2 N (N) = 2

N (O) = 2 · 2 = 4 N (O) = 2 ·2 = 4

2NO2 (g) → N2 (g) + 2 O2 (g)

1. U navedenoj reakciji imenuj reaktante.

IV II

NO2 – dušikov (IV) oksid

REAKTANT JE DUŠIKOV (IV) OKSID

1. U navedenoj reakciji imenuj produkte.

PRODUKTI SU DUŠIK I KISIK

1. Napiši značenje kemijske reakcije.

RASTAVLJANJEM (RASPADOM) DUŠIKOVA (IV) OKISIDA NASTAJU DUŠIK I KISIK

1. Objasni prikazuje li navedena reakcija kemijsku analiza ili kemijska sintezu.

REAKCIJA PRIKAZUJE KEMIJSKU ANALIZU JER JE SU IZ JEDNE TVARI NASTALE DVIJE NOVE TVARI

1. Izračunaj masu N2 ako je masa NO2 550 g, a masa O2 120 g.

m (NO2) = m (N2) + m (O2)

550 g = m (N2) + 120 g

m (N2) = 550 g – 120 g = 430 g

1. Objasni prikazuje li navedena kemijska reakcija egzotermnu ili endotermnu promjena.

REAKCIJA PRIKAZUJE ENDOTERMNU PROMJENU JER MORAMO DOVESTI ENERGIJU DA BI NASTALA NOVA TVAR.