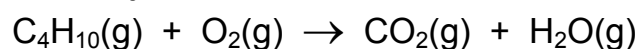


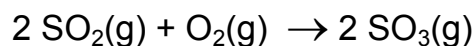
1. Koliko atomov klora je v 15,3 mg cirkonijevega(IV) klorida?

2. V posodi s prostornino 10,0 L je pri temperaturi 30 °C parcialni tlak butana, C₄H₁₀ 45,0 kPa. V plinski zmesi je še 100 g kisika. Plinsko zmes vžgemo in butan in kisik zreagirata. Koliko gramov in katerega produkta ostane nezreagirane? Uredite enačbo reakcije:



3. Koliko gramov NaNO₃ moramo dodati 130 g 25,5 % NaNO₃, da bomo pri 20 °C dobili nasičeno raztopino. Topnost NaNO₃ pri 20 °C je 88,2 g/100 g H₂O.

4. V posodi s prostornino 2,52 L je ravnotežna zmes SO₂, SO₃ in O₂ pri temperaturi, pri kateri je za reakcijo:



$K_c = 76,0$. Izračunajte množino O₂ v ravnotežju, če sta množini SO₂ in SO₃ enaki.

5. 100 mL 0,123 M HCl ste dodali 0,800 g Ca(OH)₂ in dobljeno raztopino razredčili na 250 mL. Izračunajte pH razredčene raztopine. Predpostavite popolno disociacijo.

A_r: H - 1,0079; C - 12,011; O - 15,999; Cl - 35,453; Ca - 40,078; Zr - 91,224.

Rezultati:

1.	2.	3.	4.	5.
----	----	----	----	----