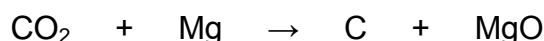


VSŠKT-1. letnik
Ime in Priimek:
Vpisna številka:
Skupina:

28. maj, 2007

1. ZAKLJUČNI KOLOKVIJ

1. Koliko gramov MgO nastane, če reagira 1,20 mol CO₂ z 48,6 g magnezija? Uredi enačbo reakcije!



2. Koliko mililitrov vode moramo dodati 40,0 gramom železovega(II) sulfata(VI) heptahidrata, da dobimo pri 60 °C nasičeno raztopino? Topnost železovega(II) sulfata(VI) pri 60 °C je 47,6 gramov na 100 gramov vode.

3. Izračunajte pH nasičene raztopine magnezijevega(II) hidroksida pri 25 °C!
 $K_{sp}(\text{magnezijev(II) hidroksid}) = 5,61 \cdot 10^{-12}$ (T = 25 °C)

4. Koliko procentno raztopino dobiš, če zmešaš skupaj 40,0 mL 9,1 % raztopino H₂SO₄ z gostoto 1,060 g/mL in 120 mL 20 % raztopino H₂SO₄ z gostoto 1,139 g/mL.

5. Izračunajte število vodikovih atomov v 3,00 mol tetraaminbakrovega(II) sulfata(VI)!

Relativne atomske mase: H-1,01 O-16,00 Mg-24,31 Fe-55,85 S-32,06
C-12,01 N-14,01 Cu-63,55 Na-22,99

Rezultati:

1.	
2.	
3.	
4.	
5.	