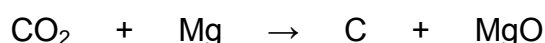


VSŠKT-1. letnik  
**Ime in Priimek:**  
**Vpisna številka:**  
**Skupina:**

28. maj, 2007

## 1. ZAKLJUČNI KOLOKVIJ

1. Koliko gramov MgO nastane, če 0,85 mol CO<sub>2</sub> reagira z 24,3 g magnezija? Uredi enačbo reakcije!



2. Koliko mililitrov vode moramo dodati 40,0 gramom bakrovega(II) sulfata(VI) pentahidrata, da dobimo pri 100 °C nasičeno raztopino? Topnost bakrovega(II) sulfata(VI) pri 100 °C je 73,6 gramov na 100 gramov vode.

3. Izračunajte pH nasičene raztopine magnezijevega(II) hidroksida pri 25 °C!  
 $K_{sp}(\text{magnezijev(II) hidroksid}) = 2,63 \cdot 10^{-12}$  (T = 20 °C)

4. Koliko procentno raztopino dobiš, če zmešaš skupaj 300 mL 7,5 % raztopino NaOH z gostoto 1,081 g/mL in 82,0 mL 20 % raztopino NaOH z gostoto 1,219 g/mL.

5. Izračunajte število vodikovih atomov v 4,00 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.	