

ROZTWORY WODNE I ICH STĘŻENIE, UKŁADY KOLOIDALNE

Zadanie 1 (2 punkty)

Do kiszenia ogórków używa się 6% roztworu soli kuchennej. Ile gramów soli i jaka objętość wody należy użyć, aby przygotować 1 litr takiej zalewy?

Zadanie 2 (3 punkty)

Przeanalizuj dane i odpowiedz na pytania:

Temp. [$^{\circ}\text{C}$]	Rozpuszczalność NaNO_3	[g/100 g H_2O] $\text{Ca}(\text{OH})_2$
0	78	1,85
20	92	1,65
40	109	1,41
60	126	1,16

- Jak zmieni się rozpuszczalność, jeśli nasycone roztwory ww. Substancji w temperaturze 40°C ochłodzimy do 20°C ?
- Której z podanych substancji rozpuści się więcej w 100g wody w temperaturze 60°C ?
- Oblicz stężenie procentowe nasyconego roztworu NaNO_3 w temperaturze 0°C .

Zadanie 3 (2 punkty)

Do 40g 15% roztworu siarczanu(VI) potasu dodano 10g wody. Jkie jest stężenie procentowe otrzymanego roztworu?

Zadanie 4 (3 punkty)

Oblicz stężenie molowe roztworu NaOH otrzymanego w wyniku rozpuszczania 4g tej substancji w 200cm^3 wody, wiedząc, że gęstość tego roztworu wynosi $1,1\text{ g/cm}^3$.