**20.05.20 Chemia VII**

Temat: **Rozpuszczalność substancji w wodzie - rozwiązywanie zadań**

*Rozwiąż zadania*

**Zad.1.**

Do zlewki zawierającej 100 g wody o temperaturze 40° C wsypano 90g azotanu (V) sodu

(NaNO3). Określ rodzaj otrzymanego roztworu.

**Zad.2.**

Nasycony roztwór jodku potasu (KI) o temperaturze 40°C ochłodzono do temperatury 10°C. Ile gramów jodku potasu wykrystalizowało?

**Zad.3.**

Jaki roztwór powstał jeżeli do zlewki zawierającej 200 g wody o temperaturze 90° C wsypano 240g azotanu (V) potasu (KNO3).

**Zad.4.**

Nasycony roztwór chlorku amonu (NH4Cl) o temperaturze 80°C ochłodzono do temperatury 60°C. Ile gramów chlorku potasu wykrystalizowało?

**Zad.5.**

Korzystając a wykresu rozpuszczalności odpowiedz na pytania

**a.)**Określ ile g azotanu (V) sodu można rozpuścić w 100 g wody, w temperaturze 40° C?

……………………………

**b.)** Jaki roztwór powstanie jeżeli rozpuścimy 50g siarczanu (VI) miedzi (II) w 50g wody o

temp. 60° C ……………………………………….

**c.**)Jakie zmiany zajdą w roztworze nasyconym azotanu (V) potasu, gdy oziębimy go od

temperatury 30° C do 10° C ?

A. Oziębiony roztwór będzie roztworem nienasyconym.

B. Zwiększy się stężenie roztworu

C. Zaczną wytrącać się kryształki azotanu (V) potasu.

D. Nie zaobserwuje się żadnych zmian.

**d.)**Przygotowano nasycony roztwór siarczanu (VI) miedzi (II) o temp. 80 ° C, wykorzystując

100 g. wody. Następnie roztwór ochłodzono o 20 stopni. Ile substancji uległo

krystalizacji? Zapisz obliczenia.

**Zadanie domowe obowiązkowe**

**Zad.1.**

Na podstawie wykresu rozpuszczalności podaj:

1. rozpuszczalność chlorku rtęci (HgCl2) w temperaturze 10°C ………………….….…
2. temperaturę w której rozpuszczalność siarczanu (VI) miedzi (II) (CuSO4) wynosi 40g ……………..

**Zad.2.**

Do zlewki zawierającej 100 g wody o temperaturze 30° C wsypano 90g azotanu (V) sodu

(NaNO3). Określ rodzaj otrzymanego roztworu.

**Zad.3.**

Nasycony roztwór azotanu (V) potasu (KNO3) o temperaturze 70°C ochłodzono do temperatury 60°C. Ile gramów azotanu (V) potasu wykrystalizowało? Zapisz obliczenia

Odpowiedzi proszę przesłać na adres [anetapotepa13@gmail.com](mailto:anetapotepa13@gmail.com) do wtorku 26.05.