

Witam,

Na ostatniej lekcji mieliście obejrzeć lekcję z rozpuszczalności. Jeśli ktoś nie zrozumiał zadań proszę obejrzeć film jeszcze raz. Jeśli to nie pomoże to proszę o kontakt na grupie.

Na dzisiejszej lekcji będziemy kontynuować zadania z rozpuszczalności. Proszę o ich rozwiązanie. I wysłanie na adres [stachuraa.zsstaszkowka@gmail.com](mailto:stachuraa.zsstaszkowka@gmail.com) czas do 11 maja do godziny 08:00. Będzie z tego ocena połączona z ostatnią lekcją.

Pamiętajcie, że rozpuszczalność to jest **x substancji w 100 g wody**

Przy rozwiązywaniu zadań możecie korzystać z proporcji co was uczyłam.

Treść zadania należy mieć w zeszycie.

**Zad. 1** Odczytaj rozpuszczalność  $\text{KNO}_3$  w temperaturze:

- a.  $15\text{ }^{\circ}\text{C}$

**Zad. 2** W jakiej temperaturze rozpuszczalność cukru wynosi:

- a.  $230\text{ g}/100\text{ g H}_2\text{O}$

**Zad. 3** Ile gramów  $\text{NaNO}_3$  można maksymalnie rozpuścić w  $200\text{ g}$  wody w temp.  $70\text{ }^{\circ}\text{C}$ , aby otrzymać roztwór nasycony.

**Zad. 4** Oblicz ile gramów  $\text{KI}$  trzeba dodatkowo rozpuścić w  $100\text{ g}$  wody po jej ogrzaniu z temp.  $10\text{ }^{\circ}\text{C}$  do temp.  $30\text{ }^{\circ}\text{C}$ , aby otrzymać roztwór nasycony.

**Zad. 5** Oblicz ile gramów  $\text{KCl}$  wykrystalizuje po ochłodzeniu roztworu nasyconego z temp.  $90\text{ }^{\circ}\text{C}$  do temp.  $50\text{ }^{\circ}\text{C}$ , jeśli do sporządzenia roztworu użyto  $100\text{ g}$  wody.

**Zad. 6.** W  $150\text{ g}$  wody o temp.  $20\text{ }^{\circ}\text{C}$  można maksymalnie rozpuścić  $51\text{ g}$   $\text{KCl}$ . Oblicz rozpuszczalność  $\text{KCl}$  w tej temperaturze.

**Zad. 7** Oblicz ile gramów wody o temp.  $40\text{ }^{\circ}\text{C}$  należy użyć do rozpuszczenia  $9,1\text{ g}$  chlorku sodu, aby otrzymać roztwór nasycony.

Powodzenia

Pozdrawiam

A. Stachura