**Proszę przeczytaj temat w podręczniku , str. 177-181. Następnie przepisz notatkę do zeszytu i wykonaj zadanie domowe z podręcznika. Zadanie proszę wykonać do końca tygodnia ( 3.04. ) , zrobić zdjęcie i posłać na maila. Jeżeli są jakieś pytania to proszę kontaktować się przez maila.**

**Temat: Rozpuszczalność substancji w wodzie.**

1. **Rozpuszczalność substancji** – to maksymalna ilość substancji, którą można rozpuścić w 100 gramach rozpuszczalnika (wody), w danej temperaturze i pod danym ciśnieniem aby otrzymać roztwór nasycony.
2. **Rozpuszczalność substancji zależy od temperatury, rodzaju substancji   
   i rozpuszczalnika.**
3. Zależność między rozpuszczalnością, a temperaturą można przedstawić za pomocą tzw. **„krzywych rozpuszczalności” ( podręcznik, strona 178, 179).**
4. Rozpuszczalność substancji stałych w wodzie wzrasta wraz ze wzrostem temperatury (strona 178 ). Rozpuszczalność gazów w wodzie maleje ze wzrostem temperatury   
   ( strona 179).

Przykłady zadań.

Zadanie 1. Podaj, ile gramów KNO3 należy rozpuścić w 100 gramach wody o temperaturze 600C, aby roztwór był nasycony. ( wystarczy odczytać z wykresu , str. 178)

**Odpowiedź: Należy rozpuścić 110 g KNO3 w 100 g wody w temperaturze 600C, aby roztwór był nasycony.**

Zadanie 2. Określ, ile gramów NaNO3 należy rozpuścić w 300 g wody w temperaturze 100C, aby otrzymać roztwór nasycony.

**Rozwiązanie:**

**Etap 1 – odczytujemy z wykresu rozpuszczalność NaNO3 w temp. 100C – wynosi 85 g w 100 g wody,**

**Etap 2 – wystarczy pomnożyć odczytany wynik razy 3 – 85\*3=255 g**

**Odpowiedź:** Należy rozpuścić 255 g NaNO3 w 300 g wody w temperaturze 100C.

Zadanie 3. Oblicz ile gramów KI trzeba dodatkowo rozpuścić w 100 g wody po jej ogrzaniu z temperatury 400C do 900C aby roztwór był nadal nasycony.

**Rozwiązanie :**

**Etap 1 – odczytujemy z wykresu rozpuszczalność KI w temp. 400C – wynosi 160 g w 100 g wody,**

**Etap 2– odczytujemy z wykresu rozpuszczalność KI w temp. 900C – wynosi 200 g w 100 g wody,**

**Etap 3 – odejmuje odczytane wartości : 200 g – 160 g = 40g**

**Odpowiedź:** Należy dodatkowo rozpuścić 40 g KI.

**Zadanie domowe:** Proszę wykonać zadania z podręcznika, strona 183 zad. 1 a, 2 i 3.