

Moi Drodzy!

Należy zapoznać się z treścią lekcji i wykonać polecenia.

07.04.2020 wtorek

Temat: Rozpuszczalność substancji w wodzie – rozwiązywanie zadań.

1. **Roztwór nasycony** – to taki, w którym nie można rozpuścić dodatkowych ilości substancji.
2. **Roztwór nienasycony** – to roztwór w którym, można rozpuścić dodatkowe ilości substancji.
3. **Krzywe rozpuszczalności** przedstawiają rozpuszczalność substancji w roztworze nasyconym.

Uwaga! Rozpuszczalność to maksymalna liczba gramów substancji jaką można rozpuścić w 100 gramach wody w danej temperaturze.

Zad. 1 Oblicz ile gramów $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ należy użyć aby nasycić 150 gram wody w temp. 20°C

Dane:

$m_{\text{H}_2\text{O}} = 150\text{ g}$

$R = 60\text{ g}$

Szukane:

$m_{\text{Pb}(\text{NO}_3)_2} = ?$

R - rozpuszczalność $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ odczytana z wykresu dla temp. 20°C

Uwaga! Rozwiązywanie zadań z chemii to układanie proporcji.

60g $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ - 100g H_2O

X - 150g H_2O

.....

$$X = 60 \cdot 150 / 100 = 90\text{g}$$

Odp. Należy użyć 90 g $\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ aby nasycić 150 g wody.

Zadania do wykonania

- Przepisz notatkę do zeszytu
- Przeanalizuj zad. 42, 43 str. 181/182 w podręczniku
- Rozwiąż zad. 2,3 str.183 podręcznik

Prześlij zdjęcie lub skan rozwiązanych zadań na adres:
chemia.jad1@gmail.com Termin do 15.04.2020