**Drodzy Uczniowie!**

Poniżej przesyłam materiały do kolejnych lekcji. Wasze prace docierają do mnie, oceny wraz z krótkim komentarzem dostaniecie na pocztę e-mail.

**Temat lekcji : Rodzaje roztworów.**

Przeczytajcie temat s. 170-176.

Napiszcie w zeszycie definicje ze s. 176 ( roztwór, roztwór nasycony, nienasycony, właściwy, koloid, zawiesina)

Przeanalizujcie jak otrzymać roztwór nasycony i nienasycony ( str. 172-173)

Przeanalizujcie doświadczenie 29 ( możecie podobne zrobić w domu , tylko zamiast siarczanu (VI) miedzi ( II) dodać chlorek sodu, czyli sól kuchenną)

Przepiszcie tabelę 16 do zeszytu.

**Temat lekcji: Rozpuszczalność substancji w wodzie.**

Proszę przeczytać temat lekcji z podręcznika s. 177-183 i zrobić notatkę wg punktów.

1. Co to jest rozpuszczalność ( definicja s.177- ważne abyście pamiętali, że rozpuszczalność odnosimy do 100 g rozpuszczalnika!) Symbol rozpuszczalności jakim chcę abyście się posługiwali to **R**

2. Co to jest krzywa rozpuszczalności ( s. 177) Przeanalizujcie krzywe rozpuszczalności s. 178 dla ciał stałych i dla gazów s. 179

3. Napiszcie w tym punkcie jak się zmienia rozpuszczalność ciał stałych, a jak gazów w zależności od temperatury, czyli

- rozpuszczalność większości ciał stałych w wodzie zwiększa się ze wzrostem temperatury

- rozpuszczalność gazów w wodzie zmniejsza się ze wzrostem temperatury.

4. Zróbcie zad. 1 str. 183 ( korzystajcie z krzywych rozpuszczalności)

Dla chętnych bardzo pomocny link do filmiku

<https://www.youtube.com/watch?v=3ikjpLRqhV8>

**Temat : Rozpuszczalność substancji-zadania.**

1. Popracujcie z krzywymi rozpuszczalności- str178-179

Odczytajcie i zapiszcie w zeszycie ile wynosi rozpuszczalność dla następujących soli

1. Dla KCl w temperaturze 50℃ ( szukacie tej substancji – jest to brązowa krzywa , na osi poziomej szukacie temp 50℃ i przesuwacie palec pionowo do góry do momentu napotkania brązowej krzywej, na osi pionowej odczytujecie rozpuszczalność , dla tej soli wynosi ok. **R = 45g/100gH2O** )
2. Dla NaCl w temp. 40 ℃
3. Dla cukru w temp 30 ℃
4. Dla KI w temp. 90 ℃
5. Dla NaNO3 w temp. 70 ℃
6. Dla O2 w temp. 20 ℃
7. Przeanalizujcie przykład 42 str. 181, przepiszcie do zeszytu. Zróbcie podobne zadanie ze str. 183 zad. 2.

Pomocny link dla tych co chcą porobić zadania online.

<https://epodreczniki.pl/a/rozpuszczalnosc-substancji---zadania/Da8hCLbM7>

W razie pytań, niejasności piszcie na mój email [agadec@interia.pl](mailto:agadec@interia.pl) , jeśli potrzebujecie lekcji online indywidualnych czy grupowych napiszcie.

Pozdrawiam,

Agnieszka Dec