**Chemia kl. 7 (12.05.2020)**

Napisz temat w zeszycie: **Czynniki wpływające na rozpuszczanie w wodzie.** Przeczytaj temat w podręczniku str. 172,174-176.

Napisz notatkę w zeszycie:

1. Cząsteczka wody ma 2 bieguny: dodatni i ujemny-jest więc dipolem elektrycznym. **Bieguny dodatni i ujemny wytwarzają się w wyniku przesunięcia wspólnych par elektronowych w cząsteczce wody, w stronę atomu tlenu (w cząsteczce wody występuje wiązanie kowalencyjne spolaryzowane). Wiązania w cząsteczce wody tworzą kąt około 105°**
2. Narysuj model cząsteczki wody- dipol elektryczny (podręcznik str. 172) zaznacz na rysunku biegun dodatni i biegun ujemny.
3. **Badanie rozpuszczalności cieczy w wodzie.**
* W wodzie dobrze rozpuszczają się substancje o budowie jonowej i polarnej- czyli takie, których budowa jest podobna do budowy cząsteczki wody.
* Substancje o innej budowie rozpuszczają się w wodzie gorzej lub praktycznie się nie rozpuszczają.
* **Doświadczenie 5.7. Badanie rozpuszczalności cieczy w wodzie.**

Przeczytaj instrukcje doświadczenia wykonaj doświadczenie, a następnie narysuj przebieg doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski.

Aceton występuje w zmywaczu do paznokci.

* **Doświadczenie 5.8. Wykrywanie gazu rozpuszczonego w wodzie.**

Przeczytaj instrukcje doświadczenia wykonaj doświadczenie, a następnie narysuj przebieg doświadczenia, napisz obserwacje i wnioski.

Zamiast zlewki czy probówki użyj słoika.

1. **Rozpuszczanie się substancji można przyśpieszyć przez:**
* ogrzewanie
* mieszanie
* Rozdrobnienie

 5. **Przeanalizuj schemat przedstawiający sposoby uzyskiwania roztworu nienasyconego z nasyconego (i odwrotnie) oraz warunek krystalizacji substancji**

 **Zadanie domowe:**

 **6*. Wykonaj doświadczenie str. 179 (podręcznik)przeczytaj instrukcje, wykonaj doświadczenie, narysuj przebieg, napisz obserwacje i wnioski.***

***Prześlij na moją pocztę.***