

Zagadnienia chemia – kl.7 (16-25 marzec)

- **Powtórzyć** zadania z gęstości i wiązań chemicznych:

Określ typ wiązania chemicznego i wyznacz wzór sumaryczny, elektronowy i strukturalny dla:

tlenek krzemu (IV), siarczek sodu

Oblicz objętość sztabki srebra o masie 89,27 g, wiedząc, że gęstość srebra wynosi 17,32 g/cm.

- **Utrwalić** zadania - wzory związków chemicznych i reakcji chemicznych:
- **wzory**; jodek ołowiu (II), bromek sodu, chlorek magnezu, tlenek bizmutu (III)
- **reakcje chemiczne, napisz, uzgodnij i określ typ reakcji;**
- wodór reaguje z chlorem
- chlorek potasu reaguje jodem
- wodorek wapnia reaguje z tlenkiem wodoru

- **Przeczytać** tematy :

Woda właściwości i rola w przyrodzie.

- W zeszyte przedmiotowym odpowiedzieć na pytania :

Napisz główne źródła zanieczyszczeń wód. (wymienić)

Jakie są właściwości wody. (wymienić)

Racjonalne gospodarowanie wodą. (wymienić)

- Zrobić zadania 1 i 2 str. 164

Woda jako rozpuszczalnik.

- W zeszyte przedmiotowym odpowiedzieć na pytania :

Co to jest emulsja?

Na czym polega rozpuszczanie substancji?

Jaka jest budowa cząsteczki wody?

Co to jest dipol?

Zadanie 1 i 4 str. 169

W przypadku pytań i problemów proszę o informację na e- dziennik.