24.04.2020 r.

**Chemia kl.7A**

Temat: **Rozpuszczalność substancji.**

Dziś pracujemy z zeszytem ćwiczeń i podręcznikiem.

Zapoznaj się z treścią zad.1/101.

Wpisz:

Dane:                                                                               Szukane:

m wody = 75 g,  ms = 42g                                            R80 oC= x/100g H2O

Rozwiązanie:

Jeżeli w 75 g wody w tej temperaturze rozpuści się 42 g substancji to

        w 100 g              ----------------------------------------- x

Rozpuszczalność czyli maksymalną masę substancji, którą można rozpuścić w 100g wody (w tej temp.)  obliczymy z proporcji:

                                                                75 g     42 g

                                                               100 g      x

x = (100g \* 42g) : 75g

x = 4200g : 75 = 56g

Odpowiedź: Rozpuszczalność siarczanu (VI) magnezu w temp. 80oC wynosi 56g/100g H2O.

Zad.3/102

Zapisz

Dane:                                                                                  Szukane:

m NaNO3 = 10g                                                                  m H2O = x

Teraz musisz odczytać z wykresu rozpuszczalności (podręcznik str.204) rozpuszczalność tej substancji w temp.30 0C. (krzywa koloru fioletowego).

Poprowadź prostą prostopadłą do osi temperatury z miejsca 300C do krzywej rozp. azotanu (V) potasu NaNO3. A teraz z punktu przecięcia się prostej z tą krzywą poprowadź prostą prostopadłą do osi rozpuszczalności. Odczytaj wartość  (94g na 100g wody)

  Jeżeli w 100 g wody rozpuszcza się w tej temp. 94g azotanu (V) sodu to

                   x      ------------------------------------------ 10 g

100g     94g

   x        10g                 x = (100g \* 10g) : 94g = 1000g : 94 = 10,64g

Odpowiedź: 10g azotanu (V) sodu należy rozpuścić w około 10,64g wody o temp. 300C.

**Praca domowa**

Rozwiąż zad.4 /102.  ( odczytaj rozpuszczalność CuSO4 str.204/podręcznik ).

 Dla chętnych zad. 5/102