Zadanie 5. zadanie na dzień 05.01.2022 (środa)

PODSTAWA PROGRAMOWA PRZEDMIOTU CHEMIA - IV etap edukacyjny – zakres rozszerzony

5. Roztwory i reakcje zachodzące w roztworach wodnych. Uczeń:

2) wykonuje obliczenia związane z przygotowaniem, rozcieńczaniem i zatężaniem roztworów z zastosowaniem pojęć stężenie procentowe i molowe;

1. Atomy, cząsteczki i stechiometria chemiczna. Uczeń:

6) wykonuje obliczenia z uwzględnieniem wydajności reakcji i mola dotyczące: mas substratów i produktów (stechiometria wzorów i równań chemicznych), objętości gazów w warunkach normalnych.

Zadanie 5.1. (0-2)

Siarczan(VI) kobaltu(II) jest solą, która występuje w postaci soli bezwodnej oraz w postaci hydratu. Obie formy siarczanu(VI) kobaltu(II) są rozpuszczalne w wodzie. Rozpuszczalność siarczanu(VI) kobaltu(II) w przeliczeniu na sól bezwodną w temperaturze 20ºC wynosi 35,4g/100gH_2O natomiast w temperaturze 100ºC wynosi 38,5g/100 gH_2O.

Na podstawie: Mizerski Witold, Tablice chemiczne, Wydawnictwo Adamantan, Warszawa 2003

Analiza 100g pewnego hydratu $CoSO_4$ wykazała zawartość 44,80 g wody.

Ustal wzór opisywanego hydratu siarczanu(VI) kobaltu(II).

Obliczenia:

Zadanie 5.2. (0-2)

Na podstawie informacji z zadania 5.1. oblicz stężenie procentowe nasyconego w temperaturze 20ºC bezwodnego siarczanu(VI) kobaltu(II).

Obliczenia:

W tym zadaniu powtórzyłeś:

Hydraty	**Stężenie procentowe**	**Ustalanie wzorów**	**rozpuszczalność**

*Odpowiedzi do zadań pojawią się na stronie **www.chemiadomatury.pl** 31.01.2022 r.*