



Практична робота №5

ВИГОТОВЛЕННЯ ВОДНИХ РОЗЧИНІВ ІЗ ЗАДАНИМИ МАСОВИМИ ЧАСТКАМИ РОЗЧИНЕНИХ РЕЧОВИН

Дистанційна практична робота виконана ____ . ____ .2020р

Учнем (ученицею) 7 ----класу

Мета: навчитися виготовляти розчини із заданими масовими частками розчинених речовин; закріпити вміння обчислювати масу речовини й об'єм розчинника, необхідних для виготовлення розчину.

Обладнання й реактиви: (перелічіть обладнання й реактиви, які знадобляться для приготування цього розчину (згадайте відео)).

Інструктаж з виконання роботи:

1. Виконайте підготовчі тести
2. Переглянути відео. Ознайомитися як виготовляють розчини.
3. Розв'язати задачі. Задача 2 є спільною для всіх. Задачі 3 і 4 знаходите за своїм прізвищем.
4. Записати висновок за метою.

Хід роботи

1. Назва води за систематичною номенклатурою:
а) гідроген (I) оксид; б) гідроген (II) оксид;
в) гідроген оксид; г) гідроген оксид двічі.
2. Відносна молекулярна маса води: а) 32; б) 17; в) 10; г) 18.
6. Яка фізична властивість не характерна для води:
а) прозора; б) безбарвна; в) без запаху; г) солодкувата на смак.
7. Яка фізична властивість води вказана невірно:
а) теплопровідність мала; в) при замерзанні стискується;
б) теплоємність висока; г) електропровідність низька.
8. Яка сполука є нерозчинна у воді (скористайся «Таблицею розчинності»):
а) $\text{Ca}(\text{OH})_2$; б) BaSO_4 ; в) KNO_3 ; г) $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$.
9. Яка сполука є розчинна у воді (скористайся «Таблицею розчинності»):
а) AgCl ; б) $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$; в) CaCO_3 ; г) Na_2SiO_3 .
10. Розчин - це:
а) однорідна суміш; б) хімічна сполука; в) неоднорідна суміш; г) агрегатний стан.
11. Масова частка розчиненої речовини – це відношення:
а) маси цієї речовини до маси розчину; в) маси цієї речовини до маси води;

2. Перегляньте відео.

https://www.youtube.com/watch?v=u3a8n-3aF8Q&feature=emb_logo

2. Приготуйте розчин. Обчисліть масу кухонної солі, яку слід узяти для приготування 250 г розчину з масовою часткою солі 5 %.

(Треба описати ваші дії по приготуванню розчину, тобто, що би ви робили, якби готували цей розчин (згадайте відео)).

3. Розв'яжіть задачу. До розчину масою 80 г з масовою часткою солі 15% долили 20 г води. Яка масова частка утвореного розчину? Відповідь подайте з точністю до десятих.

4. Розв'яжіть задачу. До 200 г розчину соди з масовою часткою Na_2CO_3 5% додали ще 80 г соди. Якою стала масова частка соди в утвореному розчині? Відповідь подайте з точністю до десятих.

5. Зробіть висновок.