**14.12.2020 7 Клас**

**Виконати завдання:**

|  |
| --- |
| **Варіант І** |
| 1. *(0,5 балів)* Установіть послідовність фізичних операцій розділення суміші соди, залізних ошурок і сірки:

а) випарювання; б) фільтрування; в) дія магнітом;г) розчинення. |
| **2.** *(0,5 балів)* Яка з нижче зведених сполук має таку саму кількість атомів, як і молекула РН3?а) O2;  б ) SO3; в) CO2; г) P2O3. |
| **3.** *(0,5 балів)*Виберіть рядок, що містить символи тільки неметалічних елементів:а) K, O, C;  б) S, Cu, Cl;в) F, P, I; г) Si, Ag, He. |
| **4.** *(0,5 балів)*Підкресліть формули простих речовин:H2, HI, H2S2O3, NH3, Cu, Hg. |
| **5.** *(2 бали)*Установіть відповідність між формулою речовини та кількістю атомів у ній:а) CO; б)O2; в) Р4; г) СH4; 1) двохатомна молекула простої речовини;2) двохатомна молекула складної речовини;3) чотирьохатомна молекула складної речовини;4) чотирьохатомна молекула простої речовини;5) п’ятиатомна молекула складної речовини. |
| **6.** *(2 бали)* Розставити валентності елементів у сполуках:Cl2O3, HCl, CH4, P2O5, SO3, NO2, FeO, Cl2О7 Ag2O |
| **7.** (*2 бали)*Складіть формули за валентністю: І ІІ І ІІІZn**Br**, **Cu**O, AlCl, Mg**N**) І ІІІ ІІCa**Cl**, **Fe**O, Mg**S**,  Na**O**. |
| 8. Обчисліть відносну молекулярну масу речовина) CuO в) SO3б) Br2 г) Al2O3 |

**14.12.2020. Тема: Масова частка елемента у складній речовині. Обчислення масової частки елемента в речовині**

**Опрацювавши матеріал ви повинні:**

- розрізняти поняття «масова частка» й «символ масової частки»,«одиниці вимірювання масової частки»;

**-**уміти обчислювати масові частки елементів у формулою речовини.

 **ДОМАШНЄ ЗАВДАННЯ**

 Опрацювати матеріал підручника  **§11,** Виконати завдання сторінка 80 №4 (письмово)