**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 ІІІ  Zn**Br**, **Cu**O, AlCl, Mg**N**)  І ІІІ ІІ  Ca**Cl**, **Fe**O, Mg**S**,  Na**O**. |
| 8. Обчисліть відносну молекулярну масу речовин  а) CuO в) SO3  б) 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)