**Контрольна робота з хімії для 7 класу**

**за темою «Початкові поняття хімії».**

Середній рівень(до 6 балів) – виконати №1, №2, №3(перші три речовини, №5(перший елемент).

Достатній(до 9 балів) – виконати №2,3(крім обчислення відносної молекулярної маси),4,5(два перші елементи).

 Високий(до 12 балів) - виконує ВСІ завдання

|  **1 варіант** |  **2 варіант** |
| --- | --- |
| **1.** Запропонуйте алгоритм розділення суміші **солі, піску та нафти.** | **1.** Запропонуйте алгоритм розділення суміші **залізних ошурок, цукру та глини.** |
| **2.** **Опишіть вирази:****2H2O, Al, K2MnO4, 7N2, 3SO42-.**Вкажіть прості та складні речовини, кількісний та якісний склад у формулах, назву структурної частинки. | **2. Опишіть вирази:****2Cl, H3PO4, 4CH4, 5O2, NH41+.**Вкажіть прості та складні речовини, кількісний та якісний склад у формулах, назву структурної частинки. |
| **3.** Визначте валентність елементів у сполуках, обчисліть відносну молекулярну масу даних речовин:**HgO, B2O3, MgCl2, PH3, ZnS, Cl2O7.** | **3.** Визначте валентність елементів у сполуках, обчисліть відносну молекулярну масу даних речовин:**K2O, CaF2, AlCl3, Na2Se, CuO, N2O5**. |
| **4.** Обчисліть масові частки елементів у речовині HNO3(нітратна кислота). | **4.** Обчисліть масу атомів Оксигену, що містяться у воді **масою 15 кг**. |
| **5.** Опишіть хімічні елементи №9,12, 30 за їх положенням у Періодичній системі(період, група-підгрупа, заряд ядра, порядковий номер, склад атома, відносна атомна маса, можлива валентність). | **5**. Опишіть хімічні елементи №11,15, 40 за їх положенням у Періодичній системі(період, група-підгрупа, заряд ядра, порядковий номер, склад атома, відносна атомна маса, можлива валентність).  |

Середній рівень(до 6 балів) – виконати №1, №2, №3(перші три речовини, №5(перший елемент).

Достатній(до 9 балів) – виконати №2,3(крім обчислення відносної молекулярної маси),4,5(два перші елементи).

 Високий(до 12 балів) - виконує ВСІ завдання