КОНТРОЛЬНА РОБОТА ЗА І СЕМЕСТР

7 КЛАС

1. Обчисліть масові частки (%) елементів у речовині, формула якої N_2O_5 (2 бала).

2. Користуючись таблицею Періодичної системи хімічних елементів, визначте відносні атомні маси Купруму, Феруму, Хлору (1 бал).

A_r (Cu) = A_r (Fe) = A_r (Cl) =

3. Визначте валентності металічних елементів у сполуках, формули яких: (1 бал)

NiO CrO_3 Fe_2O_3 Cu_2O

4. Наведіть приклади (символи і назви) п'яти неметалічних елементів (1 бал):

5. Обчисліть, у скільки разів атом Силіцію важчий за атом Нітрогену (1 бал)

6. Обчисліть відносні молекулярні маси речовин (2 бала):
   M_r (H_2SO_4) =
   M_r (NH_3) =

7. Напишіть формули сполук за валентністю елементів (2 бала):

а) Хрому (III) й Оксигену

б) Сульфуру (VI) й Оксигену

8. Доберіть коефіцієнти у схемах реакцій та вкажіть їхню суму (2 бала).

а) $Al_2S_3 + O_2 = Al_2O_3 + SO_2$

б) $NH_3 + Cl_2 = HCl + N_2$

LIVEWORKSHEETS