Узагальнення знань про неметалічні елементи та їхні сполуки

І рівень (3 бали) по 0,5 балів

1.Який газ бурого кольору має назву « лисячий хвіст»: а)N_2O б) NO_2 в) NO г) N_2O_5

2.Несолетворним оксидом Нітрогену є : а) N_2O б) NO_2 в) N_2O_3 г) N_2O_5

3.Який оксид утворюється при неповному згорянні вугілля : а) CO_2 б) SO_2 в) CO г) SO_3

4.Який оксид при розчиненні у воді утворює дві кислоти: а) SO_2 б) NO_2 в) SO_3 г) CO_2

5.Взаємодіяти з киснем може: а) CO б) CO2 в) N_2O_5 г) SO_3

6. Укажіть формулу вищого оксиду Сульфуру

а) SO2; б) SO4; в) SO3; г) SO.

ІІ рівень (3 бали) по 1,5 бали

7. Завершити рівняння реакцій

А) $P_2O_5 + NaOH \rightarrow$ В) $NO_2 + H_2O + O_2 \rightarrow$

Б) $CO + Fe_2O_3 \rightarrow$ Г) $SO_3 + CaO \rightarrow$

8.Напишіть йонно-молекулярні рівняння реакції взаємодії:

а) натрій сульфіту та хлоридної кислоти;

ІІІ рівень (3 бали)

9. Здійсніть перетворення $S \rightarrow SO_2 \rightarrow SO_3 \rightarrow H_2SO_4 \rightarrow BaSO_4$

Для 2 рівняння **скласти електронний баланс**

IV рівень (3 бали)

10. Яку масу кремнію можна одержати внаслідок реакції між 12 г силіцій(IV) оксиду і 6 г вуглецю?