**Тема уроку.** Контрольна робота з теми "Оксиген. Кисень."

**І варіант**

1. Оберіть правильні твердження:

а) кисень – безбарвний газ; б) на повітрі всі речовини горять краще, ніж у кисні; в) кисень легший за повітря; г) молекула кисню складається з двох атомів Оксигену.

1. Укажіть формулу оксиду:

а) СО2 б) NaН в) КОН г) НCl

1. Укажіть реакції сполучення:

а) C + O2 = CO2 б) Fe + S = FeS

в) 2HgO = 2Hg + O2 г) 2NH3 = N2 + 3H2

1. Укажіть валентність Оксигену в оксидах:

а) І б) ІІ в) VІ г) ІV

1. Укажіть молекулярну масу кисню:

а) 8; б) 16; в) 32; г) 64.

1. Укажіть назву сполуки CaО:

а) калій оксид; б) кальцій оксид;

в) карбон(ІІ) оксид ; г) кальцій (ІІ) оксид.

7. Складіть формули оксидів за їх назвами:

а) калій оксид; б) фосфор(ІІІ) оксид;

в) манган(VІІ) оксид; г) купрум(І) оксид.

8. Установіть послідовність збільшення валентності Хлору в оксидах:

а) Cl2O; б) Cl2O7; в) Cl2O5; г) Сl2O3.

9. Перетворіть схеми на хімічні рівняння (*урівняйте рівняння)*

а) Аl + H2SO4 → Al2(SO4)3 + H2

б) LiOH + SO2 → Li2SO3 + H2O

в) Ca3P2 + H2O → Ca(OH)2 + PH3

г) Na2O2 + CO2 → Na2CO3 + O2

**ІІ варіант**

1. Оберіть правильні твердження:

а) кисень підтримує дихання; б) кисень має запах;

в) кисень добре розчиняється у воді; г) тліюча скіпка спалахує в кисні.

1. Укажіть формулу оксиду:

а) H2СО3 б) NaN

в) NaОН г) Fe2O3

1. Укажіть реакції розкладу:

а) C + O2 = CO2 б) Н2 + S = Н2S

в) 2Н2O2 = 2H2О+ O2 г) 2NH3 = N2 + 3H2

1. Укажіть порядковий номер Оксигену в періодичній системі:

а) 8; б) 16; в) 32; г) 6.

1. Укажіть молекулярну масу озону:

а) 8; б) 16; в) 32; г) 48.

1. Укажіть назву сполуки К2О:

а) калій оксид; б) кальцій оксид;

в) карбон(ІІ) оксид ; г) калій (І) оксид.

7. Складіть формули оксидів за їх назвами:

а) натрій оксид; б) нітроген(V) оксид;

в) хлор(VІІ) оксид; г) ферум(ІІ) оксид.

8. Установіть послідовність зменшення валентності Мангану в оксидах:

а) МnO3; б) Mn2O7; в) MnO; г) MnO2.

9. Перетворіть схеми на хімічні рівняння: (*урівняйте рівняння)*

а) АlBr3 + Cl2 → AlCl3 + Br2

б) Ca(OH)2 + HNO3 → Ca(NO3)2 + H2O

в) C+ H2SO4 → CO2 + SO2 + H2O

г) K2CO3 + H3PO4 → K3PO4 + CO2 + H2O