Підсумкова контрольна робота для учнів 7 класу.

**Мета:** визначити рівень засвоєння основних понять і законів курсу 7 класу; оцінити рівень навчальних досягнень учнів за курс 7 кл.

**Тип уроку:** контроль і коригування знань, умінь і навичок.

**Форма уроку:** письмова контрольна робота.

**Обладнання:** періодична система хімічних елементів, індивідуальні картки із завданнями.

 Хід уроку

**І. Організація класу**

**ІІ. Письмова контрольна робота**

Учитель пояснює учням зміст завдання, час виконання і ключові моменти оформлення відповідей:

* завдання 1 - узагальнюють знання з теми: «Вода»,оцінюється в 0,5 балів;
* завдання 2-5 узагальнюють знання з теми: «Кисень», оцінюються по 1 балу, у сумі перші п’ять завдань – 4,5 балів;
* завдання 6-8 узагальнюють знання з теми: «Початкові хімічні поняття», оцінюються по 1 балу, усього за вісім правильно виконаних завдань – 7,5 балів;
* завдання 9-11 - розрахункові задачі для учнів, що претендують на оцінку 12 балів, оцінюється в 1,5 бали;

Усього максимальна оцінка за правильно виконану роботу - 12 балів.

Час на виконання роботи - 40 хв.

**Контрольна робота**

 Варіант № 1

1.Пояснити значення води для живих істот.

2. Із запропонованого переліку виберіть формули оксидів металів і запишіть їх назви:  HCl , H2O , Al2O3  , CuO , FeS , Al , AlCl3 ,СO2 , Cl2 , SО3 .

3. Обчисліть валентності елементів у їх сполуках з Оксигеном:

             а)СО; б) NО; в) WO3; г) NO2; д) SO2; е) B2O3.

4. Складіть формули бінарних сполук за валентністю:

 а)Mg(II)O  б) Cr(III)O  в) Si(IV)O  г) Ba(II)P(III)  д) Li(I)H  е) Fe(II)O

5. Скласти формули оксидів Калію, Купруму (І), Сульфуру (VІ), Бору.

6.Розставте коефіцієнти в схемах хімічних реакцій :

 Al + Cl2  =  AlCl3 KClO3  =  KCl + O2

 Al2O3 + HCl = AlCl3 + H2O Fe2O3 + H2 = Fe + H2O

 Які реакції називаються реакціями сполучення?

 7. Дописати хімічні рівняння:

 1) Cu+ O2       2) Li + Br2           3) Ca + Cl2   

 P2О5 + Н2O  SО2 + Н2O  Na2О + Н2O

8. Характеристика елементу №6 за положенням у періодичній системі.

9. Обчисліть відносну молекулярну масу та масові частки елементів у сполуці, що має формулу Al2O3.

10. У 513 г води розчинили 27 г солі. Визначити масову частку солі у розчині.

11. Визначити масу хлоридної кислоти, яка міститься у 200 г розчину з масовою часткою 20 %.

 Варіант № 2

1.Значення кисню для живих істот.

2. Із запропонованого переліку виберіть формули оксидів неметалів і запишіть їх назви: NО2,  К 2O,  Вг2,  ZnO,  O3,  CО2,  Hg,  Са(ОН)2,  Fe2O3,  Н2.

3. Обчисліть валентності елементів у їх сполуках з Оксигеном:

 а)СaО; б) N2O5; в) WO; г) NO; д) SO3; е) Al2O3.

 4. Складіть формули сполук за валентністю:

             a) Ва(II)O  б) В(III)O  в) S(IV)O  г) СaP(III)  д) СH  е) Fe(IIІ)O

5. Скласти формули оксидів Натрію, Купруму (ІІ), Сульфуру (ІV), Алюмінію.

6. Розставте коефіцієнти в схемах хімічних реакцій :

 Cu + O2  =  CuO KNO3  =  KNO2 + O2

 AgBr = Ag + Br2 Na2О + H2O = NaOH

 Які реакції називаються реакціями розкладу?

7 . Дописати хімічні рівняння:

 1) S + O2          2) Mg + S         3) K + I2  

 CО2 + Н2O  CaО + Н2O  BaО + Н2O

 8. Характеристика елементу №7 за положенням у періодичній системі.

 9. Обчисліть відносну молекулярну масу та масові частки елементів у сполуці, що має Fe2О3.

10. У 200 г води розчинили 50 г солі. Визначити масову частку солі у розчині.

11. Визначити масу нітратної кислоти, яка міститься у 500 г розчину з масовою часткою 50 %.

**ІІІ. Домашнє завдання**

Повторити основні поняття тем: «Початкові хімічні поняття», «Кисень», «Вода».