**Тема *«Галогены»*** *(проверочная работа)*

*1 вариант*

**1. Среди галогенов – простых веществ - твердым является**

1. фтор
2. хлор
3. бром
4. йод.

**2. О фторе нельзя сказать, что он**

1. самый активный;
2. самый электроотрицательный;
3. самый агрессивный;
4. самый легкий элемент.

**3. Наиболее ярко выражены восстановительные свойства у**

1. фтора
2. хлора
3. брома
4. йода.

**4. Из галогенов как отравляющее вещество в боевых действиях был применен впервые**

1. фтор
2. хлор
3. бром
4. йод.

**5.  Степень окисления хлора в соединении Са(ОСl)2**

1. -1
2. +1
3. +3
4. +5

**6. Сила галогеноводородных кислот возрастает в ряду**

1. НСl, НВr, НI;
2. НI, НВr, НСl;
3. НВr, НI, НСl;
4. НI, НСl, НВr.

**7. При сливании растворов бромида калия и нитрата серебра образуется осадок**

1. белого цвета;
2. желтоватого цвета;
3. желтого цвета;
4. оранжевого цвета.

**8. Смешали два раствора, содержащие равные массы хлорида натрия и нитрата серебра по 20 г каждого. Масса выпавшего осадка равна**

1. 16,8 г
2. 33,6 г
3. 48,8 г
4. 97,7 г

**9. Фтор взаимодействует с водой по уравнению** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**10.  Хлор взаимодействует с горячим раствором гидроксида калия по уравнению**

***2 вариант***

**1. Среди галогенов – простых веществ - жидким является**

1. фтор
2. хлор
3. бром
4. йод.

**2. Электронную формулу внешнего энергетического уровня, общую для всех атомов галогенов, можно записать в виде**

1. ns2np2
2. ns2np3
3. ns2np4
4. ns2np5.

**3. Наиболее ярко выражены окислительные свойства у**

1. фтора
2. хлора
3. брома
4. йода.

**4. С какими из перечисленных веществ хлор не взаимодействует?**

1. водой;
2. раствором хлорида натрия;
3. раствором бромида натрия;
4. раствором щелочи.

**5. Наиболее сильной из кислот является**

1. НСlО
2. НСlО2
3. НСlО3
4. НСlО4

**6. Раствор фтора в воде получить нельзя, так как**

1. фтор не растворяется в воде;
2. фтор разлагает воду; фтор частично растворяется в воде;
3. фтор вытесняет из воды водород.

**7. При сливании растворов иодида натрия и нитрата серебра образуется осадок**

1. белого цвета;
2. желтоватого цвета;
3. желтого цвета;
4. оранжевого цвета.

**8. В раствор, полученный при пропускании 11,2 л газообразного хлоро­водорода в 100 см3   воды, поместили 13 г цинка. Объем выделив­шегося газа равен (при н. у.)**

1. 22,4 л
2. 11,2 л
3. 5,6 л
4. 4,48 л.

**9. Хлор в лаборатории получают при взаимодействии соляной кислоты с оксидом марганца (IV) по уравнению** \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

**10. Хлор взаимодействует с холодным раствором гидроксида калия по уравнению**