Тест «Галогены»

1.Термин «галоген» означает:

а) рожденные морем; в) жизнеобразующие;

б) рождающие соли; г) основа генетики.

2. Атомы галогенов на внешнем электронном уровне имеют:

а)5 электронов б) 6 электронов в) 7 электронов г) 1 электрон

3. Минимальная и максимальная степень окисления хлора в соединениях

а) +1, -7; б) -1, +7; в) +1, -5; г) -1, +6.

4. Положительные степени окисления могут проявлять:

а) все галогены б) все галогены, кроме фтора и хлора

в) все галогены, кроме йода г )все галогены, кроме фтора

5. Даны два утверждения:

*Самым электроотрицательным из галогенов элементом является фтор;*

*Самым электроотрицательным элементом Периодической системы является фтор.* Можно сказать, что:

а) оба утверждения верны;

б) второе утверждение верно, первое – нет

в) первое утверждение верно, второе – нет;

г) оба утверждения неверны

6. Общим свойством всех галогенов является:

а) газообразное агрегатное состояние при комнатной температуре

б) проявление только окислительных свойств

в) экзотермичность реакции с водородом

г) двухатомное строение молекулы с ковалентной неполярной связью между атомами

7. Для галогеноводородов в ряду **HF – HCl – HBr – HI**

а) полярность и длина связи увеличивается

б)полярность и длина связи уменьшается

в) полярность связи увеличивается, длина – уменьшается

г) полярность связи уменьшается, длина – увеличивается

8.Какое из утверждений *не соответствует* действительности:

а) раствор фтора в воде называют фторной водой;

б) раствор хлора в воде называют хлорной водой;

в) раствор брома в воде называют бромной водой;

г) все утверждения соответствуют действительности.

9. Прямой реакцией галогена с металлом нельзя получить соль, формула которой:

а) **CuF2,** б) **FeCl2** в) **CaBr2** г) **NaI**

10. В годы Первой мировой войны в качестве боевого отравляющего вещества Германией был впервые применен:

а) фтор; б) хлор; в) бром; г) йод.

Как называется средство защиты органов дыхания, изобретенное Н.Д. Зелинским для спасения от этого химического оружия?