Степура Евгений Евгеньевич

Город Рязань, МБОУ «Средняя общеобразовательная школа № 21»

Преподаватель химии и биологии

Работа предназначена для учащихся 9-классов. Работа может быть использована преподавателями школ для проверки знаний учащихся, а также для подготовки к ОГЭ или ЕГЭ.

***Тест по теме: «Галогены»***

1. Кто получил фтор в свободном виде

а) французский химик Анри Муассон

б) шведский химик К. Шееле

в) французский ученый Б. Куртуа

г) французский химик А. Баларом

2. В ряду химических элементов F→CL →Br →I окислительные свойства

а) увеличиваются

б) уменьшаются

в) не изменяются

г) усиливаются, а потом ослабевают

3. В ряду химических элементов F→CL →Br →I реакционная способность

а) увеличиваются

б) уменьшаются

в) не изменяются

г) усиливаются, а потом ослабевают

4. Тип химической связи в галогенах

а) ковалентная полярная

б) ионная

в) ковалентная неполярная

г) водородная

5. Физические свойства фтора

а) газ, не снижается при обычной температуре, цвет светло-желтый, резкий раздражающий запах.

б) газ, сжижающийся при обычной температуре под давлением, цвет-желто-зеленый, резкий удушливый запах.

в) вещество способное к возгонке, черно-серый с металлическим блеском (пары фиолетовые), резкий запах

г) жидкость, буровато-коричневый цвет, резкий, зловонный запах. Жидкость, буровато-коричневый цвет, резкий, зловонный запах.

6. Какие галоген-ионы может вытиснуть хлор из растворов их солей

а) бром, йод, но не фтор.

б) йод, но не фтор и хлор

в) не вытесняет ни одного галогена

г) все галогены

7. Как протекает реакция гидролиза хлора

а) H3O+CL2 =HCL+HCLO

б) H2O+CL2 =CLO+HCLO

в) H2O+CL2 =HCL+HCLO

г) H2O+CL2 =HCLO3+HCLO

8. При каких условиях протекает реакция взаимодействия йода с водородом

а) при более сильном нагревании

б) только при нагревании

в) без нагревания, реакция идет даже в темноте

г) только на свету

9. Как называется кислота HCl

а) хлорноватая кислота

б) фтороводородная кислота

в) хлороводородная кислота

г) хлорная кислота

10. Как называется кислота HClO

а) хлорноватая кислота

б) фтороводородная кислота

в) хлорноватистая кислота

г) хлорная кислота

11. В промышленности HCl получают

а) синтезом из водорода и йода

б) синтезом из водорода и хлора

в) синтезом из водорода и хлористой кислоты

г) синтезом из водорода и хлората калия

12. Какой цвет осадка AgCl

а) белый

б) светло-желтый

в) желтый

г) красный

13. Выберите формулу сильвинита

а) KCl

б) NaCl

в) CaF2

г) смесь KCl и NaCl

14. Степень окисления хлора в соединении HClO4 равна

а) +4

б) +7

в) +2

г) +1