Урок № 1

Тема: Проверка знаний (Тестирование) по теме «Галогены».

Цель: На основе проверки знаний повторить особенности строения атомов галогенов; свойства простых веществ галогенов.

Оборудование: мультимедиа установка, компьютер, программа по теме «Галогены».

(Каждому ученику) листы- тексты таблицы Д.И.Менделеева, таблицы растворимости веществ.

Ход урока.

Беседа Вопросы для беседы: «Строение атомов галогенов».

«разминка» 1. Где находятся галогены в таблице Д.И.Менделеева?

2. Что означает слово «галогены»?

3. Сколько электронов имеют атомы данных элементов

на последнем уровне?

4. Какую отрицательную степень проявляют галогены?

5. Какую положительную степень проявляют галогены?

6. Как изменяются неметаллические свойства данных элементов?

Тест № 1 «Строение атомов галогенов»

Текст на 1. Заряд ядра атома фтора.

экране 2. Число электронных уровней атома фтора.

3. Число электронов на последнем уровне атомов галогенов.

4. Относительная атомная масса фтора.

5. У какого из галогенов наибольший радиус атома?

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вопрос | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| Ответ |  |  |  |  |  |

Записать ответы в таблицу.

Самопроверка

Ответы на 1. 9

экране 2. 2

3. 7

4. 80

5. I

Тест № 2 «Строение атомов галогенов» (усложненный).

Сдать на Вопросы к тесту № 2.

оценку 1. Что общего в строении атомов галогенов?

2. Какой из элементов-галогенов самый

Электроотрицательный?

3. Формула высшего оксида фтора и хлора.

4. Степень окисления фтора и хлора.

5. Какой из элементов-галогенов проявляет наибольшие

окислительные свойства?

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вопрос | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| Ответ |  |  |  |  |  |

Записать ответы в таблицу.

Беседа **«**Галогены – простые вещества».

Вопросы 1. В каком агрегатном состоянии находятся галогены?

на экране 2. Почему бром хранят в запаянной ампуле?

3. Как называется галоген, который продают в аптеках?

4. Что образуется при нагревании йода? Как называется

данный процесс?

5. Имеют ли цвет галогены?

6.Являются ли галогены опасными для человека веществами?

В чем выражается опасность?

7. Какой галоген применяли в Первую мировую войну

В 1914 году?

Тест №3 **«**Галогены – простые вещества».

Вопросы к тесту №3.

На экране 1. Какую связь имеют атомы галогенов?

2. Какое вещество активнее: кислород, сера или фтор?

3. Как называются соединения галогенов с водородом?

4. Какая из галогеноводородных кислот сильнее?

5. Каким реактивом определяется ион хлора?

|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
| Вопрос | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 |
| Ответ |  |  |  |  |  |

Листы с тестом №2 и №3 подписать и сдать на оценку.

Просмотр видеослайдов по компьютеру:

1. Собирание хлора в сосуд.

2. Горение свечи в хлоре.

1. Горение фосфора в хлоре.
2. Горение меди в хлоре.
3. Горение железа в хлоре.

Задание Написать уравнения реакций видеослайда №3, №4 и №5,

Указать окислитель и восстановитель.

Домашнее П. 17, заполнить таблицу «Галогены».

задание

Таблица «Галогены».

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
| Вопросы | F | Cl | Br | I |
| 1.Строение атома  1) число протонов  2) число электронов  3) число нейтронов  4) число электронов на последнем уровне  5) число уровней  6) Ar  7) степень окисления  2. Простое вещество  1) цвет  2) запах  3) растворимость в воде  4) Mr  5) легче или тяжелее воздуха  3. Соединения.  1) оксид  2) галогеноводород  3) соль |  |  |  |  |