

## • Тест

## Галогены

## Основной

• Какой из этих элементов НЕ является галогеном?

- A – хлор
- B – бром
- C – фтор
- D – кислород

• Цвет твердого йода

- A – фиолетовый
- B – зеленый
- C – черный
- D – коричневый

• Хлорфторуглероды вредны для

- A – людей
- B – насекомых
- C – озонового слоя
- D – домашних животных

• Количество внешних электронов атомов галогена равно

- A – 5
- B – 6
- C – 7
- D – 10

## Углубленный

• Элемент, обладающей самой высокой реакционной способностью

- A – фтор
- B – хлор
- C – бром
- D – йод

• Галоген с самой высокой температурой кипения

- A – хлор
- B – бром
- C – йод
- D – аstat

• Галоген, который является жидкостью при комнатной температуре

- A – фтор
- B – хлор
- C – бром
- D – йод

• Какое из этих утверждений НЕВЕРНОЕ по отношению к галогенам?

- A – они образуют окрашенные пары
- B – они существуют в виде двух атомных молекул
- C – они реагирует с металлами, образуя соли
- D – их реакционная способность увеличивается от фтора к йоду

**Благородные газы****Основной**

• Что из перечисленного НЕ является благородным газом?

- A – ксенон
- B – азот
- C – аргон
- D – гелий

• Аргон был обнаружен

- A – Рамзаем
- B – Мозли
- C – Менделеевым
- D – Лавуазье

• Инертный газ с самым большим атомным номером –

- A – криптон
- B – ксенон
- C – аргон
- D – радон

• Аргон применяется в

- A – создании пластмасс
- B – ракетном топливе
- C – удобрениях
- D – лампах накаливания

**Углубленный**

• Неон применяют в

- A – лампах накаливания
- B – рекламных вывесках
- C – баллонах
- D – газированных напитках

• Менделеев не включил благородные газы в свою периодическую таблицу в 1869 году, поскольку

- A – они были инертны
- B – он не знал, куда их точно расположить
- C – они не были еще обнаружены
- D – они состоят из отдельных атомов

• Вторым самым распространенным элементом во Вселенной является

- A – гелий
- B – неон
- C – аргон
- D – ксенон

• Какое из этих утверждений НЕВЕРНОЕ по отношению к инертным газам?

- A – все они обладают заполненными электронными оболочками
- B – они реагируют с металлами, образуя соли
- C – они состоят из отдельных атомов
- D – у них низкая температура кипения