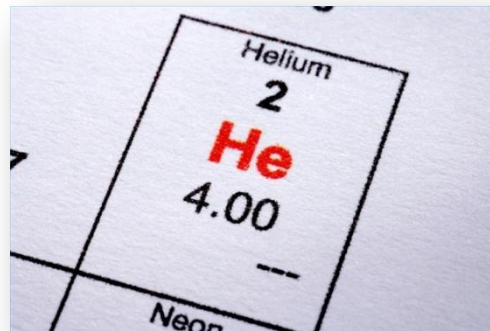


# Викторина «Благородные»

для учащихся 8-9

КЛАССОВ



Выполнила: учитель химии  
Евстегнеева Алевтина Васильевна

№

1

№

2

№

3

- Какие свойства имеет неон?
- Из чего получают неон?
- Кем и когда был открыт неон?



№

4

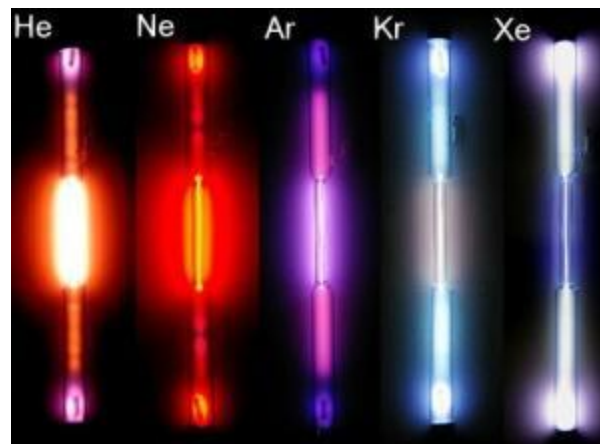
- Где применяется неон?
- Где применяется аргон?
- Каково применение криптона и ксенона?

№

5

№

6



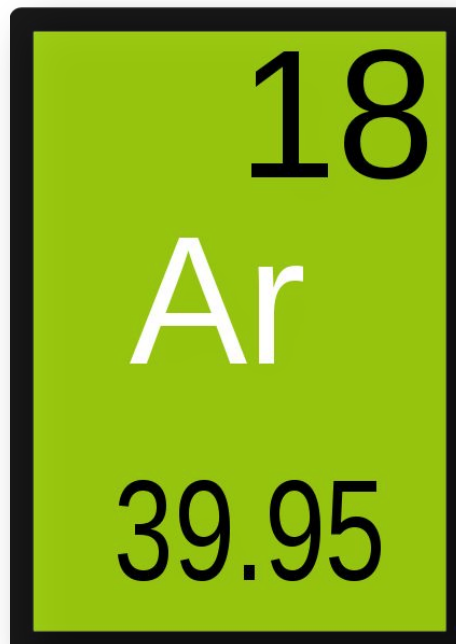
№

7

- Где применяются все благородные газы?
- Когда было синтезировано первое химическое соединение благородного газа?

№

8



Ответ

ы



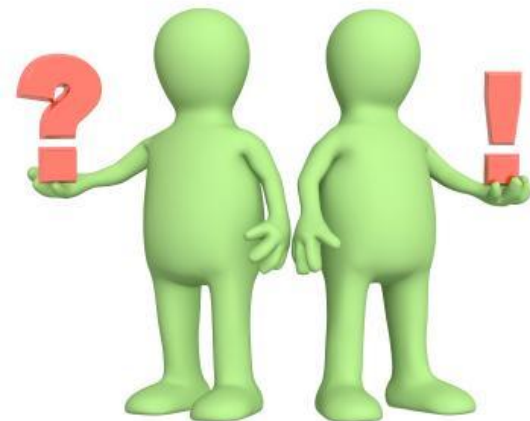
№  
1

- Неон легче воздуха в 1.44 раза, малорастворимый в воде и органических жидкостях, адсорбируется углем и другими веществами только при очень низкой температуре.



## № 2

- - Неон получают из воздуха.
  - Первая фракция, выделяемая при низкой температуре, содержит гелий, неон, азот.



№  
3

- Неон - элемент побочной подгруппы 8 группы периодической системы химических элементов – был открыт в 1898 году Рамзаем.





№  
4

- - Неон применяется в газосветных лампах, дающих характерное красное свечение, а также в приборах, работающих при сверх низких температурах, в выпрямителях.



№  
5

- •Аргон используется для наполнения электрических ламп и рекламных трубок, излучающих голубой свет.



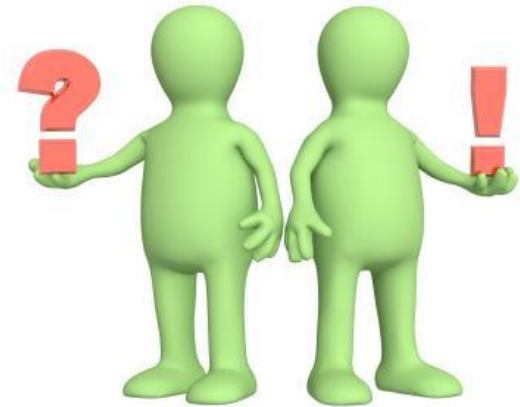
№  
6

- Криптон и ксенон могут использоваться при изготовлении электрических ламп, так как вследствие большей плотности этих газов их применение более выгодно, чем применение азота и аргона.



# № 7

- - Благородные газы используются для продувания расплавленных металлов, при получении некоторых металлов в инертной атмосфере, например титана, который при высокой температуре легко соединяется не только с кислородом, но и с азотом.



№

8

- В 1962 году был получен тетрафторид ксенона  $\text{XeF}_4$



# Источник информации

Л.Е. Сомин. Увлекательная химия. Пособие для учителей. М. Просвещение. 1978.

# Источники иллюстраций

<http://0.tqn.com/d/chemistry/1/0/v/P/helium.jpg>

<http://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/e/e7/KrTube.jpg/220px-KrTube.jpg>

[http://img.sirketce.com/download\\_image/Urun/79e3eb7e992b7f766bdd77cc502ff082/Urun\\_79e3eb7e992b7f766bdd77cc502ff082\\_3.png](http://img.sirketce.com/download_image/Urun/79e3eb7e992b7f766bdd77cc502ff082/Urun_79e3eb7e992b7f766bdd77cc502ff082_3.png)

<http://img.ehowcdn.co.uk/article-page-main/ehow-uk/images/a07/q2/bc/liquids-lower-gas-temperature-water-800x800.jpg>

[http://scienceatoz.files.wordpress.com/2010/05/noble\\_gas\\_discharges1.jpg?w=300&h=220](http://scienceatoz.files.wordpress.com/2010/05/noble_gas_discharges1.jpg?w=300&h=220)

[http://josemawebsoc.files.wordpress.com/2011/05/the\\_answer.jpg?w=400&h=300](http://josemawebsoc.files.wordpress.com/2011/05/the_answer.jpg?w=400&h=300)

<http://tratamientoshomeopaticos.org/wp-content/uploads/2010/09/tratamientos-homeopaticos-naturales-ayuda.gif>

<http://cf.ltkcdn.net/divorce/images/std/65002-370x324-QuestionsAnswers.jpg>

[http://s3.hubimg.com/u/3310046\\_177.jpg](http://s3.hubimg.com/u/3310046_177.jpg)

<http://www.prizmahaber.com/include/resize.php?path=images/haberler/HaberResim-5365.jpg&width=250>

<http://luigimiano.files.wordpress.com/2009/08/punto20interrogativo.jpg?w=203&h=270>