

Интернет-викторина

Химия

заочный тур

1) Какой из приведенных элементов назван в честь нашей страны?

1. Al 2. Am 3. Ru 4. Na 5. Ta

2). Какой из перечисленных элементов наиболее распространен в природе?

1. Al 2. Am 3. Ru 4. Na 5. Ta

3). В каком из веществ массовая доля кислорода составляет 50 %?

- 1) SO₂ 2) Al(OH)₃ 3) CaCO₃ 4) MgO 5) SO₃

4) Уравнение какой реакции относится к реакциям обмена?

- 1) H₂S + O₂ → 2) H₂SO₄ + BaCl₂ → 3) S + Fe → 4) H₂S + SO₂ → 5) S + O₂ →

5) Кто автор высказывания: «Широко распространяет химия руки свои в дела человеческие»?

- 1) Ломоносов 2) Аррениус 3) Берцелиус 4) Каблуков 5) Семенов

6) Кто из ученых является основоположником теории электролитической диссоциации

- 1) Ломоносов 2) Аррениус 3) Берцелиус 4) Каблуков 5) Семенов

7) Молекула, какого вещества образована ионной связью?

- 1) H₂O 2) HCl 3) PH₃ 4) Na₂S 5) O₂

8) Сколько химических элементов было известно ко времени открытия периодического закона?

- 1) 20 2) 63 3) 108 4) 38 5) 80

9) В 1889 г., когда Д.И. Менделеев находился в Лондоне, ему в знак признания его выдающихся заслуг в развитии химии был преподнесен ценный подарок-весы, сделанные из золота и ... Назовите второй металл

- 1) алюминий 2) серебро 3) платина 4) бронза

10) Этот элемент №101 оказался последним, который удалось синтезировать классическим методом. Его назвали в знак признания заслуг великого русского химика. Назовите элемент.

- 1) Sm 2) Rf 3) No 4) Md

Интернет-викторина

Химия

очный тур

1	<p>А. Какая из электронных формул соответствует аниону хлора? Б. Какая из электронных формул соответствует атому элемента, наиболее распространенного в Солнечной системе? В, Какая электронная формула принадлежит атому элемента с наиболее выраженными металлическими свойствами?</p>	<ol style="list-style-type: none"> 1. $1s^22s^2$ 2. $1s^22s^22p^3$ 3. $1s^22s^22p^4$ 4. $1s^2$ 5. $1s^22s^22p^63s^23p^6$ 													
2	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr><td>А. H_2SO_3</td></tr> <tr><td>Б. H_2S</td></tr> <tr><td>В. H_2CO_3</td></tr> <tr><td>Г. H_2SiO_3</td></tr> <tr><td>Д. H_3PO_4</td></tr> <tr><td>Е. HNO_2</td></tr> <tr><td>Соотнести формулы кислот с названиями</td></tr> </table>	А. H_2SO_3	Б. H_2S	В. H_2CO_3	Г. H_2SiO_3	Д. H_3PO_4	Е. HNO_2	Соотнести формулы кислот с названиями	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr><td>сероводородная</td></tr> <tr><td>кремниевая</td></tr> <tr><td>азотистая</td></tr> <tr><td>сернистая</td></tr> <tr><td>фосфорная</td></tr> <tr><td>угольная</td></tr> </table>	сероводородная	кремниевая	азотистая	сернистая	фосфорная	угольная
А. H_2SO_3															
Б. H_2S															
В. H_2CO_3															
Г. H_2SiO_3															
Д. H_3PO_4															
Е. HNO_2															
Соотнести формулы кислот с названиями															
сероводородная															
кремниевая															
азотистая															
сернистая															
фосфорная															
угольная															
3	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr><td>А. SO_2</td></tr> <tr><td>Б. K_2S</td></tr> <tr><td>В. P_2O_5</td></tr> <tr><td>Г. $AlCl_3$</td></tr> <tr><td>Д. Mg_3N_2</td></tr> <tr><td>Соотнести степень окисления первого элемента и формулу вещества</td></tr> </table>	А. SO_2	Б. K_2S	В. P_2O_5	Г. $AlCl_3$	Д. Mg_3N_2	Соотнести степень окисления первого элемента и формулу вещества	<table border="1" style="width: 100%; text-align: center;"> <tr><td>+1</td></tr> <tr><td>+4</td></tr> <tr><td>+3</td></tr> <tr><td>+2</td></tr> <tr><td>+5</td></tr> </table>	+1	+4	+3	+2	+5		
А. SO_2															
Б. K_2S															
В. P_2O_5															
Г. $AlCl_3$															
Д. Mg_3N_2															
Соотнести степень окисления первого элемента и формулу вещества															
+1															
+4															
+3															
+2															
+5															

4	<p><u>Класс</u></p> <p><u>Вид пламени</u></p> <p>А. предельные; Б. этиленовые; В. ацетиленовые; Г. ароматические.</p>	<p><u>Класс</u></p> <p><u>Вид пламени</u></p> <p>а) сильнокопящее; б) копящее; в) бесцветное; г) светящееся</p>
5	<p><u>Общая формула</u></p> <p>А. предельные; Б. этиленовые; В. ароматические; Г. ацетиленовые;</p>	<p><u>Общая формула</u></p> <p>а) C_nH_{2n+2}; б) C_nH_{2n}; в) C_nH_{2n-2}; г) C_nH_{2n-6}.</p>