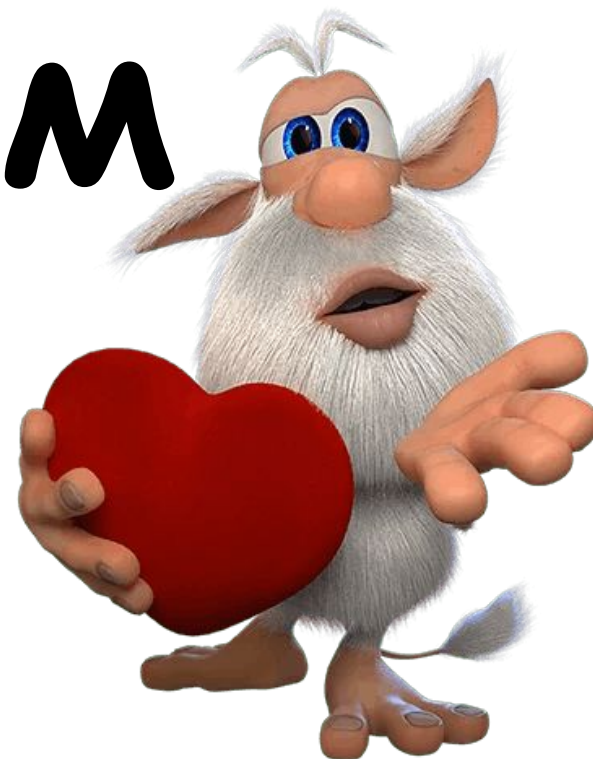


Тест по Неметаллам



Верны ли следующие утверждения о свойствах серы?

А. Сера может реагировать как с металлами, так и с неметаллами.

Б. Сера растворяется в щелочах с выделением водорода.

1) верно только А

3) верны оба утверждения

2) верно только Б

4) оба утверждения неверны

Ответ:

☐

Верны ли следующие утверждения о свойствах серы?

А. Сера растворяется в кислотах с выделением водорода.

Б. И высший оксид, и водородное соединение серы имеют кислотный характер.

1) верно только А

3) верны оба утверждения

2) верно только Б

4) оба утверждения неверны

Ответ:

Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует сера.

- 1) гидроксид натрия
- 2) нитрат натрия (р-р)
- 3) разбавленная соляная кислота
- 4) концентрированная азотная кислота
- 5) гидроксид алюминия

Запишите в таблицу номера выбранных веществ.

Ответ:

--	--

Верны ли следующие утверждения о свойствах углерода?

А. Углерод растворяется в кислотах-окислителях.

Б. Углерод способен отнимать кислород у оксидов металлов.

1) верно только А

3) верны оба утверждения

2) верно только Б

4) оба утверждения неверны

Ответ:

Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых может реагировать углерод.

- 1) углекислый газ
- 2) сульфат натрия (р-р)
- 3) разбавленная азотная кислота
- 4) концентрированная соляная кислота
- 5) оксид железа(III)

Запишите в таблицу номера выбранных веществ.

Ответ:

--	--

Верны ли следующие утверждения о свойствах кремния?

А. Кремний растворяется в щелочах с выделением водорода.

Б. Кремний может реагировать как с металлами, так и с неметаллами.

1) верно только А

3) верны оба утверждения

2) верно только Б

4) оба утверждения неверны

Ответ:

☐

Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует кремний.

1) хлорид натрия

4) гидроксид калия

2) водород

5) магний

3) разбавленная азотная кислота

Запишите в таблицу номера выбранных веществ.

Ответ:

--	--

Верны ли следующие утверждения о химических свойствах фосфора?

А. Фосфор может реагировать как с металлами, так и с неметаллами.

Б. Фосфор растворяется в разбавленной серной кислоте с выделением водорода.

1) верно только А

3) верны оба утверждения

2) верно только Б

4) оба утверждения неверны

Ответ:



Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует водород.

- 1) сера
- 2) кремний
- 3) разбавленная азотная кислота
- 4) гидроксид натрия
- 5) оксид железа(III)

Запишите в таблицу номера выбранных веществ.

Ответ:

--	--

Из предложенного перечня веществ выберите два вещества, с каждым из которых реагирует фосфор.

1) бром

2) кальций

3) разбавленная серная кислота

4) хлороводород

5) оксид железа(II)

Запишите в таблицу номера выбранных веществ.

Ответ:

--	--

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО

А) Br_2

Б) H_2

В) S

Г) Na

ФОРМУЛЫ РЕАГЕНТОВ

1) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{разб.})}$, Al

2) KOH , KI

3) C_2H_4 , O_2

4) Cu , N_2

5) O_2 , Al

6) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{разб.})}$, S

Ответ:

А	Б	В	Г

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО

- А) К
- Б) Cl_2
- В) Р
- Г) H_2

ФОРМУЛЫ РЕАГЕНТОВ

- 1) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{разб.})}$, Al
- 2) H_2O , KI
- 3) C_2H_4 , O_2
- 4) Cu, N_2
- 5) O_2 , Al
- 6) $\text{H}_2\text{SO}_{4(\text{разб.})}$, S

Ответ:

А	Б	В	Г

Установите соответствие между формулой вещества и реагентами, с каждым из которых это вещество может взаимодействовать.

Формула вещества

А) S

Б) Br₂

В) P

Г) Si

Реагенты

1) HF, O₂, NaOH

2) Ba(OH)₂, I₂, HNO_{3(конц.)}

3) H₂, Cl₂, O₂

4) HI, LiOH, Al

5) H₃PO₄, BaCl₂, CuO

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО

А) Na

Б) I₂

В) N₂

Г) H₂

Ответ:

А	Б	В	Г

ФОРМУЛЫ РЕАГЕНТОВ

1) KOH, Cl₂

4) C₂H₄, O₂

2) H₂O, HCl

5) Cu, N₂

3) H₂SO₄, Al

6) O₂, Al

ПРОСТОЕ ВЕЩЕСТВО

- A) Al
- Б) Br₂
- В) S
- Г) H₂

ФОРМУЛЫ РЕАГЕНТОВ

- 1) H₂SO₄(разб.), P
- 2) H₃PO₄, CH₄
- 3) C₂H₄, O₂
- 4) Cu, N₂
- 5) O₂, Al
- 6) KI, Cl₂



веществами X и Y соответственно являются:

- 1) $\text{Mg}(\text{OH})_2$
- 2) Mg
- 3) MgO
- 4) HCl
- 5) H_2O

Ответ:

X	Y

РЕАГИРУЮЩИЕ ВЕЩЕСТВА		ПРОДУКТЫ ВЗАИМОДЕЙСТВИЯ	
А)	$\text{HNO}_3(\text{конц.}) + \text{P} \rightarrow$	1)	$\text{P}_2\text{O}_3 + \text{NH}_3 + \text{H}_2\text{O}$
Б)	$\text{HNO}_3(\text{конц.}) + \text{PH}_3 \rightarrow$	2)	$\text{H}_3\text{PO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
В)	$\text{HNO}_3(\text{конц.}) + \text{S} \rightarrow$	3)	$\text{SO}_2 + \text{NH}_4\text{NO}_3 + \text{H}_2\text{O}$
Г)	$\text{HNO}_3(\text{конц.}) + \text{H}_2\text{S} \rightarrow$	4)	$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{NO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
А		Б	
		В	
		Г	

СХЕМА РЕАКЦИИ		ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	
А)	$C + \dots \xrightarrow{t^\circ} CO_2 + SO_2 + H_2O$	1)	$H_2SO_4(\text{разб.})$
Б)	$S + \dots \xrightarrow{t^\circ} SO_2 + H_2O$	2)	$H_2SO_4(\text{конц.})$
В)	$I_2 + SO_2 + H_2O \rightarrow \dots + H_2SO_4$	3)	H_2SO_3
Г)	$I_2 + HNO_3 \rightarrow \dots + NO + H_2O$	4)	SO_3
		5)	HI
		6)	HIO_3
А		Б	
В		Г	

СХЕМА РЕАКЦИИ		ФОРМУЛА ВЕЩЕСТВА	
А)	$\text{Cl}_2 + \dots \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO} + \text{H}_2\text{O}$	1)	$\text{NaOH}(\text{гор.})$
Б)	$\text{Cl}_2 + \dots \rightarrow \text{NaCl} + \text{NaClO}_3 + \text{H}_2\text{O}$	2)	$\text{NaOH}(\text{хол.})$
В)	$\text{H}_2\text{S} + \text{SO}_2 \rightarrow \text{H}_2\text{O} + \dots$	3)	H_2SO_4
Г)	$\dots + \text{H}_2\text{SO}_4 \rightarrow \text{S} + \text{I}_2 + \text{H}_2\text{O}$	4)	S
		5)	HI
		6)	HIO_3
А		Б	
В		Г	