

Интерактивные задания по теме «Химические свойства ОКСИДОВ»

Автор: Миронюк Ирина
Владимировна, учитель МОУ
«Средняя школа 2»
г. Балаково Саратовской области



1. Только кислотные оксиды расположены в ряду:

1) CO_2 , Mn_2O_7 , SO_3

2) CrO , SO_2 , CaO

3) Na_2O , SiO_2 , Cr_2O_3

4) CuO , Al_2O_3 , FeO



2. К амфотерным оксидам относится



3. Верны ли следующие утверждения об основных оксидах?

А. Основным оксидам соответствуют основания.

Б. Основные оксиды образуют только металлы.

1) Верно только А

2) Верно только Б

3) Верны оба

4) Оба утверждения неверны



4. Среди перечисленных оксидов определите основные, кислотные и амфотерные:

Оксиды	ZnO	N ₂ O ₅	CuO	Fe ₂ O ₃	Cr ₂ O ₃	Mn ₂ O ₇	Al ₂ O ₃	CaO	CrO	CrO ₃
Амфотерные	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Основные	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
Кислотные	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>



5. В перечне веществ:

А) BaO Б) Na_2O В) P_2O_5 Г) CaO Д) SO_3 Е) CO_2

К ОСНОВНЫМ ОКСИДАМ ОТНОСЯТСЯ

1) АВЕ

↑

2) АБГ

3) БГД

4) ВДЕ



6. Оксид углерода (IV) реагирует с каждым из двух веществ:

1) Водой и гидроксидом натрия

2) Кислородом и оксидом серы (IV)

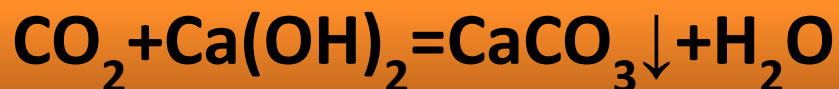
3) Сульфатом калия и гидроксидом

калия

4) Фосфорной кислотой и водородом



7. Между собой взаимодействуют



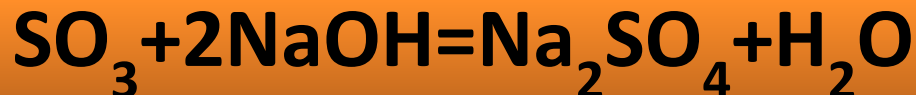
8. Оксид серы (VI) взаимодействует с каждым из двух веществ

1) Вода и соляная кислота

2) Кислород и оксид магния

3) Оксид кальция и гидроксид

4) Вода и медь



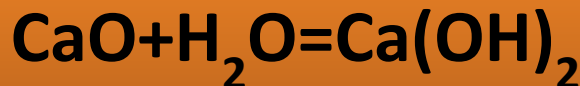
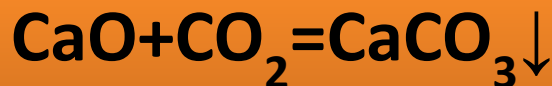
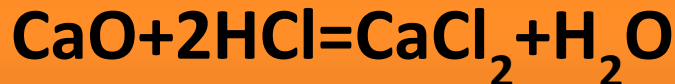
9. Оксид кальция взаимодействует с каждым из трёх веществ:

1) Кислород, вода, серная кислота

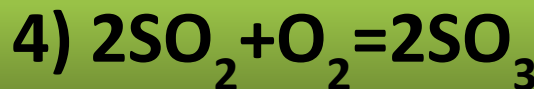
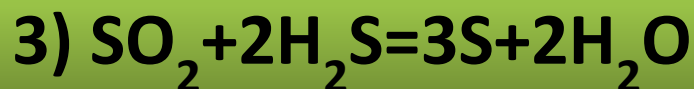
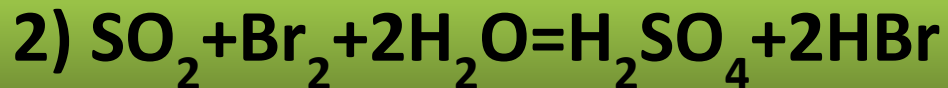
2) Соляная кислота, углекислый газ, вода

3) Оксид магния, оксид серы (IV), аммиак

4) Железо, азотная кислота, оксид фосфора (V)



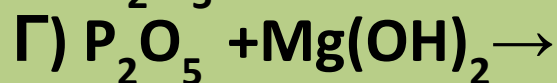
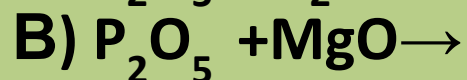
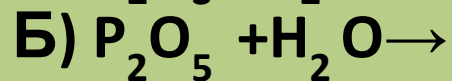
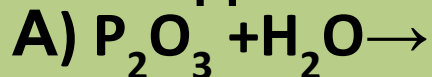
10. Окислительные свойства оксид серы (IV) проявляет в реакции



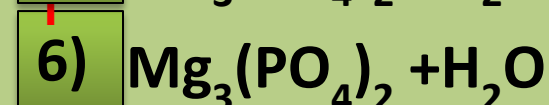
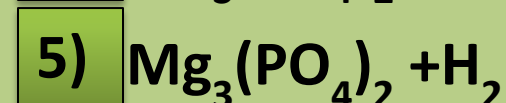
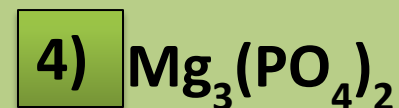
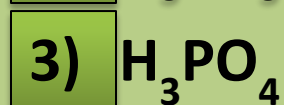
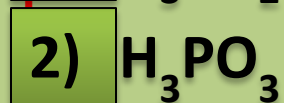
11. Установите соответствие между реагирующими веществами и продуктами их взаимодействия

Реагирующие вещества

взаимодействия



Продукты



А

Б

В

Г



12. Установите соответствие между названиями оксидов и перечнем веществ, с которыми они могут взаимодействовать

А) Оксид кремния (IV)

Б) Оксид азота (IV)

В) Оксид бария

Г) Оксид железа (III)

1) Al, HNO₃, CO

2) FeO, CO₂, H₂O

3) C, KOH, CaCO₃

4) NaOH, H₂O, CaO

5) H₂O, SO₃, H₃PO₄

6) H₂O, HNO₃, Ca(OH)₂

А

Б

В

Г



13. Оксид железа (III) проявляет окислительные свойства при взаимодействии с

1) Гидроксидом

натрия
2) Оксидом углерода

(II)
3) Серной кислотой

4) Хлороводородом



Используемая литература

1. Единый государственный экзамен 2010. Химия. Универсальные материалы для подготовки учащихся/ ФИПИ. -М.: Интеллект-Центр, 2013.-288 с.
2. Самое полное издание типовых вариантов заданий ЕГЭ: 2013: Химия/авт.-сост. А. А. Каверина, Д. Ю. Добротин, А. С. Корощенко, М. Г. Снастина.- М.: АСТ: Астель, 2011. -186, [6] с/- (Федеральный институт педагогических измерений).