




Тематический тест по вопросу А9.
Характерные химические свойства
оснований и амфотерных гидроксидов.
Характерные химические свойства кислот



Инструкция по работе с тестом

- Выберите вариант ответа и кликните по нему мышкой, чтобы узнать правильно ли вы выбрали.
- Для перехода к следующему вопросу нажмите на управляющую кнопку 
- Для возврата к предыдущему вопросу нажмите на управляющую кнопку 
- Чтобы вернуться в начало теста нажмите управляющую кнопку 



ЦЕЛЬ

1. Познакомиться с вопросами открытого банка заданий по теме «Характерные химические свойства оснований и амфотерных гидроксидов. Характерные химические свойства кислот»
2. Рассмотреть различные варианты заданий по данному вопросу.
3. Создание банка заданий для проведения консультаций для подготовки к ЕГЭ по химии.



1. Верны ли следующие суждения о свойствах концентрированной серной кислоты?

А. Серная кислота обугливает органические вещества, отнимая от них воду.

Б. Попадание кислоты на кожу приводит к тяжёлым ожогам

1) верно только А

2) верно только Б

3) верны оба суждения

4) оба суждения неверны



2. При взаимодействии концентрированной серной кислоты с медью при нагревании образуется

1) сера

2) водород

3) оксид серы(IV)

4) оксид серы(VI)



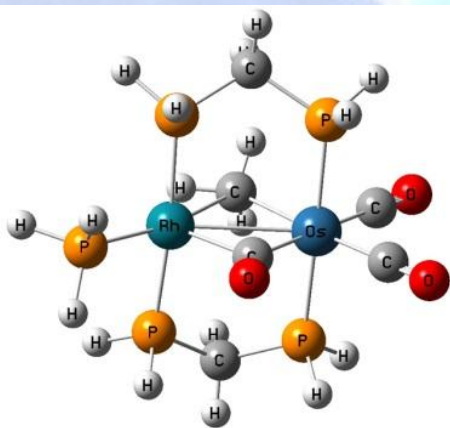
3. Гидроксид натрия не реагирует с

1) H_2SO_4

2) $\text{Al}(\text{OH})_3$

3) $\text{Ba}(\text{OH})_2$

4) ZnO



4. Как гидроксид алюминия, так и соляная кислота могут взаимодействовать с

1) H_2SO_4

2) CuO

3) CO_2

4) NaOH



23.09.2016

"Лучший тематический тест
учащегося для подготовки к ЕГЭ по
химии" 2015



5. Гидроксид цинка может реагировать со всеми веществами пары

1) сульфат кальция, оксид серы (VI)

3) вода, хлорид натрия

2) гидроксид натрия (р-р) , соляная кислота

4) сульфат бария, гидроксид железа (III)



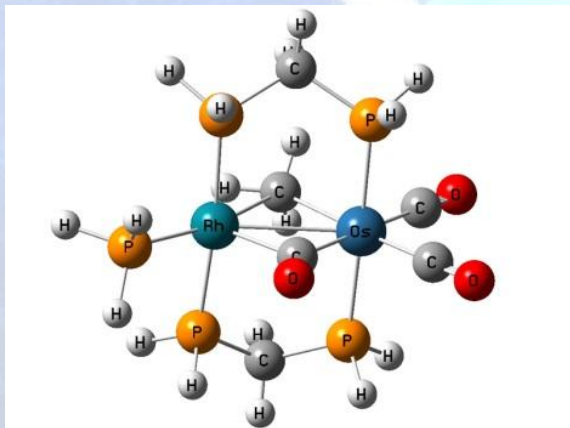
6. Медь растворяется в разбавленном водном растворе кислоты

1) азотной

2) соляной

3) серной

4) фтороводородной



7. Разбавленная серная кислота реагирует с каждым из двух веществ:

1) Na_2SiO_3 и HNO_3

2) Ag и $\text{Cu}(\text{OH})_2$

3) Fe и Al_2O_3

4) Fe_2O_3 и KNO_3



8. С соляной кислотой реагирует каждый из двух металлов:

1) Al и Pt

2) Au и Cr

3) Mg и Hg

4) Zn и Fe



9. Концентрированная азотная кислота в обычных условиях не взаимодействует с

1) магнием

2) гидроксидом натрия

3) железом

4) оксидом магния



10. Амфотерные свойства не проявляет гидроксид

1) бериллия

2) кальция

3) алюминия

4) цинка



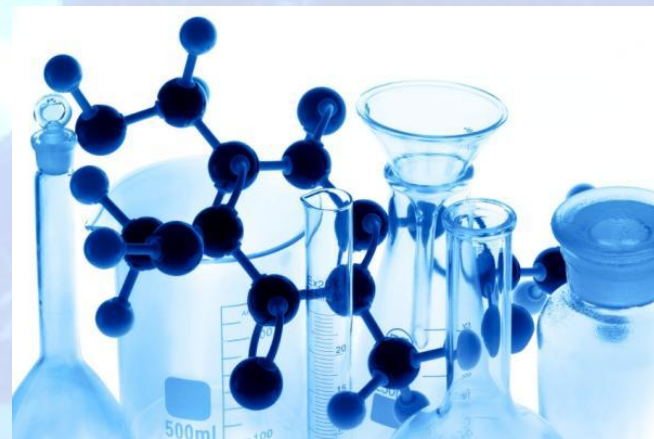
11. Гидроксид железа (III) взаимодействует с
каждым из двух веществ

1) KOH и H_2SO_4

2) $Cu(OH)_2$ и HCl

3) HNO_3 и Na_2SO_4

4) HCl и $BaCl_2$



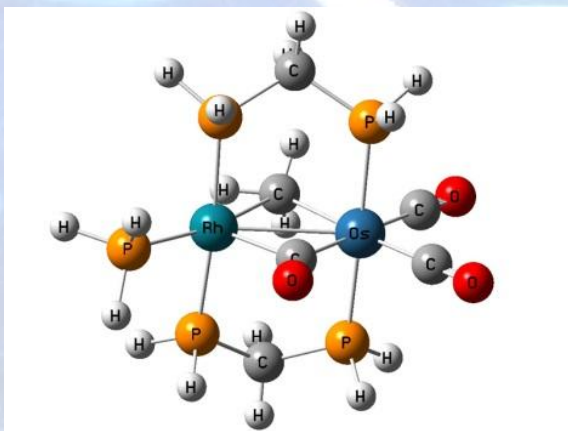
12. Гидроксид алюминия реагирует с каждым из двух веществ:

1) NaOH и BaCl_2

2) KOH и HCl

3) CaSO_4 и KNO_3

4) K_2SO_4 и NaCl



12. С гидроксидом калия взаимодействует каждое из двух веществ:

1) HNO_3 и CO_2

2) H_2SO_4 и NaOH

3) CaO и CO_2

4) $\text{Ca}(\text{OH})_2$ и SO_2



14. Серная кислота взаимодействует с каждым из двух оксидов:..

1) CO и Na₂O

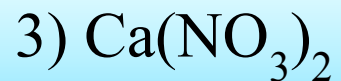
2) CuO и CO₂

3) MgO и Al₂O₃

4) CaO и SiO₂



15. Разбавленная соляная кислота взаимодействует с



ИСТОЧНИКИ

Открытый банк заданий ЕГЭ по химии 2015.

Каравеева Наталья Евгеньевна, зав. организационно-методическим отделом ЦГБ им. Н.К. Крупской, МБУ «ЦБС» г. Дзержинска Нижегородской области

«<http://pedsovet.su/>»

