



*Беляева Л. В.,
МАОУ «АМТЭК»*

ГИА-9 химия

A10.

Введите фамилию и имя

Всего заданий **20**

[Начать тестирование](#)

Время тестирования **20** мин.

1. Для основных оксидов характерно взаимодействие с

- 1 водой и солями
- 2 кислотами и кислотными оксидами
- 3 металлами и кислотными оксидами
- 4 кислотами и щелочами



2. С оксидом железа(II) реагирует

1 NaCl

2 BaO

3 HCl

4 H₂O



3. Оксид натрия не реагирует с



1



2



3



4



4. С оксидом кальция реагирует каждое из двух веществ:



1

вода и оксид серы(VI)



2

вода и гидроксид натрия



3

соляная кислота и магний



4

хлорид магния и водород



5. Оксид углерода(IV) взаимодействует с

1



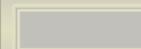
2



3



4



6. Для оксида фосфора(V) характерно взаимодействие с



1

водой и основными оксидами



2

амфотерными оксидами и кислотами



3

кислотными и основными оксидами



4

кислотами и основаниями



7. В перечне веществ, формулы которых



с оксидом серы(IV) взаимодействуют:



1

АВГ



2

АВЕ



3

БГД



4

ВДЕ



8. Из приведенного перечня: раствор гидроксида калия, вода, раствор азотной кислоты, оксид кальция, оксид серы(IV) – число веществ, взаимодействующих с оксидом углерода(IV), равно

- 1 одному
- 2 двум
- 3 трем
- 4 четырем



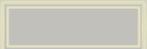
9. Характерным химическим свойством амфотерных оксидов является их реакция с

- 1 металлами
- 2 водой
- 3 солями
- 4 щелочами



10. С раствором гидроксида натрия реагирует каждое из двух веществ:

- 1 BeO и MgO
- 2 Al₂O₃ и SO₃
- 3 CuO и SiO₂
- 4 FeO и SO₃



11. С растворами соляной кислоты и гидроксида натрия реагирует

- 1 оксид азота(II)
- 2 оксид магния
- 3 оксид серы(VI)
- 4 оксид цинка



12. С раствором гидроксида натрия реагирует каждое из двух веществ:

1 BeO и MgO

2 Al₂O₃ и SO₃

3 CuO и SiO₂

4 FeO и SO₃



13. С оксидом алюминия реагирует каждое из двух веществ:

- 1 гидроксид натрия и вода
- 2 серная кислота и гидроксид калия
- 3 соляная кислота и вода
- 4 азотная кислота и железо



14. Для восстановления металлов из их оксидов используют

1 SO_3

2 CO_2

3 CO

4 NO



15. В реакцию с водой вступает каждое из двух веществ:

- 1 SO_3 и BaO
- 2 Fe_2O_3 и Al_2O_3
- 3 Na_2O и SiO_2
- 4 CaO и CuO



16. Реакция возможна между оксидами

- 1 MgO и K₂O
- 2 CO₂ и SO₂
- 3 Na₂O и Al₂O₃
- 4 CuO и H₂O



17. При комнатной температуре не
взаимодействуют

1

оксид кальция и вода

2

гидроксид натрия и оксид углерода(IV)

3

оксид меди(II) и раствор серной кислоты

4

оксид углерода(IV) и вода



18. В перечне веществ:

А) оксид меди(II)

Б) вода

В) кислород

Г) оксид железа(II)

Д) раствор гидроксида кальция

Е) соляная кислота,

с оксидом углерода(II) взаимодействуют:



1

АВГ



2

БДЕ



3

ВГД



4

ГДЕ



19. Верны ли следующие суждения об оксидах?

А. При взаимодействии кислотных оксидов с основными образуются соли.

Б. Оксид серы(VI) реагирует как с гидроксидом натрия, так и с оксидом калия

- 1 верно только А
- 2 верно только Б
- 3 верны оба суждения
- 4 оба суждения неверны

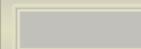


20. Верны ли следующие суждения об оксидах?

А. Все оксиды взаимодействуют с водой.

Б. Как оксид цинка, так и оксид кремния(IV) взаимодействуют с кислотой

- 1 верно только А
- 2 верно только Б
- 3 верны оба суждения
- 4 оба суждения неверны



Результаты тестирования

Оценка

Правильных ответов

Набранных баллов

Ошибки в выборе
ответов на задания:

Всего заданий бал.

Снова

Выход

Затрачено времени