

Тесты – Химические свойства простых веществ 8 класс с ответами

Тесты по химии 8 класс. Тема: “Химические свойства простых веществ”

Правильный вариант ответа отмечен знаком +

1. Какой из химических элементов не реагирует со щелочью?

- цинк
- фосфор
- бериллий
- + магний

2. Из какого соединения Al не вытесняет H_2 ?

- уксусной кислоты
- + концентрированной серной кислоты
- разбавленной сульфатной кислоты
- все варианты верные

3. Относительная молекулярная масса алюминий сульфата ($Al_2(SO_4)_3$) равна:

- + 342
- 85
- 120
- 242

4. С чем должна прореагировать H_2O , чтобы в результате реакции образовалась щелочь?

- бериллием
- + барием
- цинком
- железом

5. Из предложенных вариантов выберите соединение, которое прореагирует с водородом:

- CuO
- $CaCl_2$
- + N
- $NaOH$

6. Какой химический элемент проявляет только окислительные свойства?

- + F_2
- Cl
- Br
- S

7. Кислотным оксидам свойственно реагировать:

- с кислотами и щелочами
- только с кислотами
- + основными оксидами, щелочами
- нет верного ответа

8. Среди представленных формул KMnO_4 , HCl , O_2 , Au , OF_2 , K_2SO_4 , N_2 , H_2O , Fe , Cl_2 преобладает ... соединений.

+ одинаковое количество простых и сложных

– больше сложных

– больше простых

– нет верного ответа

9. Какие вещества не реагируют между собой?

– вода с кальцием

– хлор с алюминием

+ медь с сульфатом железа (II)

– карбонат натрия с соляной кислотой

тест 10. Насколько справедливы следующие суждения о веществе Cu ?

А. Купрум имеет степени окисления +1 и +2.

Б. Меди свойственно вытеснять из раствора сульфата цинка (ZnSO_4) цинк?

– оба суждения ложные

– оба суждения справедливы

– справедливо суждение Б

+ справедливо суждение А

11. Какое из веществ реагирует со щелочами?

+ S

– Fe

– O_2

– Cu

12. Выберите вариант, в котором указаны только химические процессы:

– радуга, образование пара из кипящей воды, короткое замыкание

– поворот стрелки компаса на Север, окисление меди, растворение олова

+ приготовление яиц, сжигание древесины, пожелтение листьев

– метаболизм пищи в организме, развитие организмов, измельчение сахара в сахарную пудру

13. Укажите соединение, которое взаимодействует с азотом:

– NaOH

– H_2O

– S

+ H_2

14. С большей скоростью хлороводородная кислота (HCl) взаимодействует с ...:

– медью

+ магнием

– железом

– никелем

15. Водород может быть получен при взаимодействии:

– HCl с Cu

+ NaOH с Al

– HNO_3 (конц.) с Zn

– H_2SO_4 с F_2

16. Какая кислота соответствует кислотному оксиду SO_3 ?

– кремниевая (H_2SiO_3)

– сернистая (H_2SO_3)

– сероводородная (H_2S)

+ серная (H_2SO_4)

17. H_2 не образуется в процессе химической реакции между:

– разбавленной сульфатной кислотой и цинком

+ концентрированной азотной кислотой и медью

– алюминием и концентрированным раствором гидроксида натрия

– кальцием и водой

18. С каким соединением не реагирует O_2 ?

– Fe

+ CO_2

– Ba

– Au

19. При комнатных условиях возможно протекание химической реакции между:

– Ag и H_2SO_4 (разб.)

– Cu и HCl

– Fe и H_2SO_4 (разб.)

+ Ca и H₂O

тест-20. Какие продукты реакции образуются в процессе взаимодействия Fe с HCl?

– хлорид железа (III), вода

+ хлорид железа (II), водород

– хлорид железа (III), водород

– гидроксид железа (III), вода

21. В каком из вариантов указаны формулы оксидов?

HCl	LiOH	K	H ₂ O
H ₂ S	NaOH	Na	SiO ₂
HNO ₃	KOH	Li	CaO
H ₂ SO ₄	Ca(OH) ₂	Ca	CO ₂
H ₂ CO ₃	Cu(OH) ₂	Sr	Fe ₂ O ₃
H ₃ PO ₄	Fe(OH) ₂	Mg	

22. Насколько верна информация о свойствах карбона?

А. Карбону в стандартных температурных условиях свойственна инертность.

Б. В процессе нагревания карбон выступает сильным восстановителем.

– оба варианта не верны

– верный вариант Б

+ верны оба варианта

– верный вариант А

23. Реакция не протекает между хлором и ...:

- Cu
- + KF
- NaOH
- Si

24. Из предложенных вариантов выберите соединение, с которым взаимодействует калий:

- Na₂SO₄
- + H₂
- LiCl
- N₂

25. Вода при нагревании реагирует с:

- Cu
- Ag
- + Fe
- Mg

26. Выберите из списка вещество, которое взаимодействует с фосфором:

- HCl
- + KOH
- CO₂
- NaCl

27. С каким из веществ взаимодействует сера?

- + каустической содой

- бромидом цинка
- аммиаком
- оксидом углерода (IV)

28. Какие продукты образуются в процессе химической реакции между HCl (конц.) и Cu?

- + SO₂, CuSO₄, H₂O
- H₂O, CuSO₄
- SO₃, H₂O, Cu(OH)₂
- Cu, H₂O

29. Какое явление изображено на рисунке?

- + физическое
- биологическое
- химическое
- астрономическое

тест_30. Бром (Br) не реагирует с:



- фосфором

+ гелием

– манганатом калия

– кислородом