

1. Какова относительная молекулярная масса гидроксида кальция :

а) 7,4

б) 74

в) 14,5

г) 145

2. Формула простого вещества:

а) NaCl

б) H₂O

в) O₃

г) KOH

3. Только сложные вещества представлены в ряду:

а) H_2O ; MgCl_2

б) Zn , Cu

в) O_2 ; S_8

г) Na ; NaCl

4. Заряд ядра химического элемента равен:

а) номеру периода

б) номеру группы

в) порядковому номеру

г) номеру ряда

5. Число электронных уровней определяется по:

а) номеру группы

б) номеру ряда

в) порядковому номеру

г) номеру периода

6. У атома калия число электронов и протонов соответственно равно:

а) 19 и 39

б) 19 и 20

в) 39 и 19

г) 19 и 19

7. Вид химической связи у вещества, имеющего формулу Na_2S :

а) ковалентная неполярная

б) ковалентная полярная

в) металлическая

г) ионная

8. Вещество с ковалентным неполярным типом связи:

а) N₂

б) Na

в) NaCl

г) H₂O

9. Неметаллические свойства элементов в периоде:

а) уменьшаются

б) увеличиваются

в) не изменяются

г) уменьшаются, а затем увеличиваются

10. Металлические свойства в группе:

а) увеличиваются

б) уменьшаются

в) уменьшаются, а затем увеличиваются

г) не изменяются

11. Формула соли:

а) CaCO_3

б) HNO_2

в) H_2O

г) NaOH

12. Формула кислоты:

а) NH_3

б) HCl

в) H_2O

г) NaOH

13. С каким веществом взаимодействует гидроксид калия:

а) хлорид меди (II)

б) хлорид калия

в) оксид бария

г) магний

14. С каким веществом взаимодействует серная кислота:

а) медь

б) цинк

в) серебро

г) ртуть

15. Какое вещество не диссоциирует:

а) ZnO

б) H₂SO₄

в) NaOH

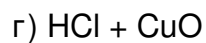
г) KCl

16. Осадок образуется при взаимодействии пары веществ:

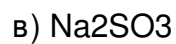
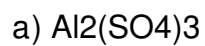
а) NaOH + KCl

б) Cu(NO₃)₂ + KOH

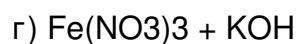
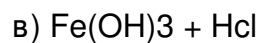
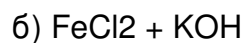
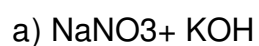
в) Na₂SO₃ + HCl



17. При диссоциации какого вещества образуются сульфат-анионы:



18. Краткое ионное уравнение реакции $\text{Fe}^{3+} + 3 \text{OH}^- \rightarrow \text{Fe}(\text{OH})_3$ соответствует взаимодействию между веществами :



19. Какова масса 0,3 моль воды:

а) 5,4 г

б) 10,8 г

в) 54 г

г) 108 г

20. Масса осадка, полученного при взаимодействии 8 г гидроксида натрия и достаточной массы хлорида меди (II) составляет:

а) 19,8 г

б) 198 г

в) 9,8 г

г) 98 г

М. В. Булганина, МБОУ "ООШ", с. Знаменка Старооскольского района, Белгородская область