



14. Какая соль в растворе распадается на ионы

- 1)  $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$                       2)  $\text{Na}_2\text{SO}_4$                       3)  $\text{CaCO}_3$                       4)  $\text{BaSO}_4$

15. Формула сульфата калия

- 1)  $\text{K}_2\text{SO}_4$                       2)  $\text{K}_2\text{SO}_3$                       3)  $\text{K}_2\text{S}$                       4)  $\text{CaSO}_4$

16. Фенолфталеин становится малиновым в растворе

- 1)  $\text{NaCl}$     2)  $\text{NaOH}$     3)  $\text{HCl}$     4)  $\text{NaNO}_3$

17. К какому типу относится данная химическая реакция



- 1) разложения    2) замещения    3) соединения    4) обмена

18. Реакцией соединения является

- 1)  $\text{Fe}(\text{OH})_3 \rightarrow \text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O}$                       2)  $\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow \text{Ca}(\text{OH})_2$   
3)  $\text{CuSO}_4 + \text{Fe} \rightarrow \text{FeSO}_4 + \text{Cu}$                       4)  $\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow \text{KNO}_3 + \text{H}_2\text{O}$

19. Сумма коэффициентов в уравнении реакции  $\text{Fe} + \text{Cl}_2 \rightarrow \text{FeCl}_3$  равна

- 1) 3                      2) 4                      3) 5                      4) 7

20. Верны ли следующие суждения о правилах работы в лаборатории?

А) При нагревании вещества пробирку нужно держать вертикально.

Б) Чтобы погасить спиртовку, нужно накрыть её фитиль колпачком

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

- |        |        |        |        |        |        |
|--------|--------|--------|--------|--------|--------|
| 1 – 2  | 2 – 2  | 3 – 3  | 4 – 3  | 5 – 1  | 6 – 2  |
| 7 – 1  | 8 – 2  | 9 – 1  | 10 – 3 | 11 – 1 | 12 – 2 |
| 13 – 2 | 14 – 2 | 15 – 1 | 16 – 2 | 17 – 4 | 18 – 2 |
| 19 – 4 | 20 – 2 |        |        |        |        |