

1. Наибольшее количество сульфат-ионов образуется в растворе при диссоциации 1 моль

- 1) сульфата натрия
- 2) сульфата меди(II)
- 3) сульфата алюминия
- 4) сульфата кальция

2. Наибольшее количество сульфат-ионов образуется в растворе при диссоциации 1 моль

- 1) сульфата натрия
- 2) сульфата меди(II)
- 3) сульфата алюминия
- 4) сульфата магния

3. В качестве катионов только ионы  $H^+$  образуются в водном растворе при диссоциации вещества, формула которого

- 1)  $PH_3$
- 2)  $C_2H_5CHO$
- 3)  $KHCO_3$
- 4)  $HNO_3$

4. Какая кислота является слабым электролитом?

1. Сероводородная
2. Азотная
3. Хлороводородная
4. Серная

5. В качестве катионов только ионы  $H^+$  присутствуют в водном растворе вещества, формула которого

- 1)  $NH_3$
- 2)  $CH_3COH$
- 3)  $KHCO_3$
- 4)  $HClO_4$

6. Сильным электролитом является вещество, формула которого

- 1)  $H_2S$
- 2)  $NaF$
- 3)  $H_2SiO_3$
- 4)  $HF$

7. Соединения, которые при диссоциации в водном растворе в качестве анионов образуют только  $OH^-$ , называют

- 1) кислотами
- 2) оксидами
- 3) солями
- 4) основаниями

**8.** Хлорид-ион не образуется при диссоциации вещества, формула которого

- 1)  $\text{HCl}$
- 2)  $\text{CaCl}_2$
- 3)  $\text{ZnCl}_2$
- 4)  $\text{KClO}$

**9.** Наибольшее количество ионов натрия образуется в растворе при диссоциации 1 моль

- 1) фосфата натрия
- 2) карбоната натрия
- 3) сульфата натрия
- 4) хлорида натрия

**10.** Электролитом является

- 1) глюкоза
- 2) этанол
- 3) этилацетат
- 4) ацетат натрия

**11.** К неэлектролитам относится вещество, формула которого

- 1)  $\text{C}_2\text{H}_5\text{OH}$
- 2)  $\text{NH}_4\text{Cl}$
- 3)  $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
- 4)  $\text{HCOOK}$

**12.** Наибольшее количество сульфат-ионов образуется в растворе при диссоциации 1 моль

- 1) сульфата натрия
- 2) сульфата меди(II)
- 3) сульфата алюминия
- 4) сульфата магния