

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) HCl
- 2) CaCl_2
- 3) ZnCl_2
- 4) 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) NH_4Cl
- 3) $\text{CH}_3\text{COONH}_4$
- 4) 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