*Приложение 4.*

**Тест по теме «Гидролиз солей»**

**1.** Для какой из солей гидролиз по I ступени выражается ионным уравнением:

M2+ + HOH ↔ MOH+ + H+

а) CaCl2 б) MgSO4  в) Ba(NO3)2 г) NaCH3COO

**2.** В каком направлении сместится химическое равновесие в системе M2+ + HOH ↔ MOH+ + H+ при добавлении кислоты?

а) в сторону исходных веществ

б) в сторону продуктов реакции

в) не сместится

г) направление смещения равновесия зависит от природы катиона.

**3.** Между собой водные растворы сульфата и фосфата натрия можно различить с помощью

а) гидроксида натрия
б) серной кислоты
в) фенолфталеина
г) фосфорной кислоты

**4.** Установите соответствие между формулой соли и способностью этой соли к гидролизу.

|  |  |
| --- | --- |
| ФОРМУЛА СОЛИ1) Zn(CH3COO)22) NaBr3) Li2S4) (NH4)2SO4  | СПОСОБНОСТЬ К ГИДРОЛИЗУА) гидролиз по катионуБ) гидролиз по анионуВ) гидролиз по катиону и анионуГ) гидролизу не подвергается |

Ответы.

1 - б)

2 - а)

3 - в)

4 - 1) – В

 2) – Г

 3) - Б

 4) - А