*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 СОЛИ  1) Zn(CH3COO)2 2) NaBr 3) Li2S 4) (NH4)2SO4 | СПОСОБНОСТЬ К ГИДРОЛИЗУ  А) гидролиз по катиону Б) гидролиз по аниону В) гидролиз по катиону и аниону Г) гидролизу не подвергается |

Ответы.

1 - б)

2 - а)

3 - в)

4 - 1) – В

2) – Г

3) - Б

4) - А