Гагарина Т. В.

Идентификатор: 205-592-864

**ПРИЛОЖЕНИЕ № 2**

ТЕСТ (закрепление знаний)

**Часть 1.**

**А1.** Среди предложенных солей: CH3COONH4; CuBr2; MqSO4 – гидролизу подвергается

1) CH3COONH4; 2) CuBr2; 3) MqSO4 4) все вещества

**А2.** Лакмус синеет в растворе соли:

1) ZnSO4 2) BaCl2 3) NaNO3 4)K2SO3

**А3.** Какая соль подвергается гидролизу по катиону?

1) сульфит натрия 2) хлорид железа (II) 3) нитрат лития 4) сульфат бария

**Часть 2.**

**В 1.** Установите соответствие между названием соли и способностью ее к гидролизу.

НАЗВАНИЕ СОЛИ СПОСОБНОСТЬ К ГИДРОЛИЗУ

А) (NH4)2S 1) гидролизу не подвергается

Б) K3PO4  2) гидролизуется по катиону

В) Na2S 3) гидролизуется по аниону

Г) Cs2SO4 4) гидролизуется по катиону и по аниону

**В 2.** Установите соответствие между формулой соли и ее отношением к гидролизу.

ФОРМУЛА СОЛИ СПОСОБНОСТЬ К ГИДРОЛИЗУ

А) нитрат аммония 1) нейтральная

Б) сульфат лития 2) кислая

В) нитрит калия 3) щелочная

Г) хлорид меди (II)

**В3.** Установите соответствие между двумя солями, отношение которых к гидролизу одинаковое.

ПЕРВАЯ СОЛЬ ВТОРАЯ СОЛЬ

А) сульфат натрия 1) сульфид калия

Б) хлорид алюминия 2) сульфид алюминия

В) ортофосфат цезия 3) сульфат железа (III)

Г) ацетат аммония 4) нитрат бария