**Приложение 1 Батова Л. В. № 235-577-122**

**Тест Основания**

1. **Формулы только оснований приведены в ряду:**

**А** Na2CO3, NaOH, NaCl;

**Б** KNO3, HNO3, KOH;

**B** KOH, Mg(OH)2, Cu(OH)2;

**Г** HCl, BaCl2, Ba(OH)2.

1. **Формулы только щелочей приведены в ряду:**

**А** NaOH, Fe(OH)3, Ca(OH)2;

**Б**  KOH, LiOH, NaOH;

**B** KOH, Mg(OH)2, Cu(OH)2;

**Г** Ba(OH)2, Al(OH)3, Fe(OH)2;

1. **Металл, который, реагируя с водой, образует щелочь, - это:**

**А** калий;

**Б** медь;

**И** железо;

**Г** алюминий.

1. **Оксид, который при взаимодействии с водой образует щелочь, - это**

**А** оксид алюминия;

**Б** оксид лития;

**В** оксид свинца (II);

**Г** оксид марганца (II).

1. **При взаимодействии основного оксида с водой образуется основание:**

**А** Al(OH)3;

**Б** Ba(OH)2;

**В** Cu(OH)2;

**Г** Fe(OH)3;

1. **Из перечисленных уравнений химических реакций выберите уравнение реакции обмена:**

**А** 2H2O = 2H2 + O2;

**Б** HgCl2 + Fe = FeCl2 + Hg;

**B** ZnCl2 + 2KOH = Zn(OH)2 + 2KCl;

**Г** CaO + CO2 = CaCO3.