**1**. Ряд формул, состоящий только из основных оксидов:

*а*) С02, S02, S03;

*б*) N203, N205, Р205;

*в*) С1207, Р205, S03;

*г*) CaO, MgO, Li20.

**2**. Оксид железа (III) имеет формулу: *а*)Fe203; *в*)FeCl3; б)FeO; *г*) FeCl2.

**3**. Определите ряд формул, состоящих только из основных оксидов:

*а*) СаО, СО, С02;

*б*) S02, S03, Se03;

*в*) Na20, MgO, СаО;

*г*) Р203, Р205, Fe203.

**4**. Формула гидроксида натрия:

*a*) Mg(OH)2; *б*) Na20; *в*) Na202; *г*) NaOH.

**5**. Растворимое основание (щелочь) — это:

*а*) гидроксид меди(II); *в*) гидроксид цинка;

*б*) гидроксид калия; *г*) гидроксид алюминия.

**6**. Основания — это сложные вещества:

*а*) состоящие из ионов металлов и связанных с ними одного
или нескольких гидроксид-ионов;

*б*) состоящие из ионов металлов и кислотных остатков;

*в*) состоящие из двух химических элементов, один из которых —

кислород со степенью окисления -2;

*г*) молекулы которых состоят из атомов водорода и кислотных
остатков.

**7**. Определите ряд, состоящий только из основных оксидов:

*а*) N20, NO, N02; *в*) MgO, Р205, С1207;

*б*) СаО, MgO, ВаО; *г*) С120, С1205, С1207.

**8.** С какими из перечисленных веществ реагирует Ва(ОН)2:

Р205;Na2O, S03,А1(ОН)3,А1С13, НС1

Напишите уравнения реакций.