Пример «сплошного текста»

**KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI**

**Ca(OH)2NaOHК2CO3HFАlРО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2**

**BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3**

**Варианты заданий к «сплошному тексту»**

1. Отметьте вертикальной чертой пропущенные пробелы.
2. Придумайте различные обозначения и выделите в тексте оксиды/ кислоты/ основания/ соли.
3. Классифицируйте по известным вам признакам оксиды/ кислоты/ основания/ соли.
4. Найдите соответствующие схеме формулы, составьте уравнения реакций:

кислотный оксид – соль;

растворимое в воде основание – соль;

бескислородная кислота – соль;

кислородсодержащая кислота – соль;

и т.д.

KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI Ca(OH)2NaOHК2CO3HFА1РО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2 BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3

 KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI Ca(OH)2NaOHК2CO3HFА1РО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2 BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3

 KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI Ca(OH)2NaOHК2CO3HFА1РО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2 BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3

 KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI Ca(OH)2NaOHК2CO3HFА1РО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2 BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3

 KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI Ca(OH)2NaOHК2CO3HFА1РО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2 BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3

 KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI Ca(OH)2NaOHК2CO3HFА1РО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2 BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3

KMnO4НBrNO2SO2H2SNaNO3Fe(NO3)3NOHClMnOH2SO4LiIHI Ca(OH)2NaOHК2CO3HFА1РО4Al2S3Мn2O7НNO2MgBr2BeONO2 BaBr2Zn(OH)2MgOНNO3NaNO2Fe(OH)3CuSO4Ba(OH)2CuONa2CО3

**KMnO4НBrNO2SO2H2S**

**NaNO3Fe(NO3)3NOHClCО2**

**MnOH2SO4LiIHICa(OH)2**

**NaOHК2CO3HFCОА1РО4**

**Al2S3Мn2O7НNO2Na2ОMgBr2**

**BeONO2BaBr2Zn(OH)2MgO**

**НNO3NaNO2CаOFe(OH)3CuSO4**

**Ba(OH)2CuONa2CО3ZnOAl2О3**