Основания

определение, состав и номенклатура

1. Выберите фразы, из который можно составить определение оснований.

- ☐ сложные вещества;
- ☐ содержат гидроксогруппу;
- ☐ состоят из двух элементов;
- ☐ содержат металл.

2. Выберите формулы оснований.

- ☐ H_2CO_3
- ☐ NaOH
- ☐ HClO
- ☐ Na_2SO_4
- ☐ KOH
- ☐ Mn_2O_7
- ☐ $Ca(OH)_2$
- ☐ KOH
- ☐ $Cu(OH)_2$
- ☐ N_2O_5

3. Соедините линией формулы оснований и их названия.

KOH ☐	☐ гидроксид меди (I)
NaOH ☐	☐ гидроксид калия
CuOH ☐	☐ гидроксид бария
$Cu(OH)_2$ ☐	☐ гидроксид меди (II)
$Ba(OH)_2$ ☐	☐ гидроксид натрия
$Mn(OH)_2$ ☐	☐ гидроксид марганца (II)

4. Распределите основания на две группы

ТАБЛИЦА РАСТВОРИМОСТИ ОСНОВАНИЙ В ВОДЕ

Анионы	Катионы												
	H^+	K^+	Na^+	Ba^{2+}	Ca^{2+}	Mg^{2+}	Al^{3+}	Fe^{2+}	Fe^{3+}	Ag^+	Cu^{2+}	Cu^+	Sn^{2+}
OH^-		Р	Р	Р	М	Н	Н	Н	Н	–	Н	Н	Н

NaOH | CuOH | KOH

$Fe(OH)_2$ | $Ba(OH)_2$ | $Cu(OH)_2$

5. Составьте формулы оснований.

- $^{II}Hg(OH)$ ☐
- $Na(OH)$ ☐
- $^{I}Hg(OH)$ ☐
- $Ba(OH)$ ☐

6. Решите задачи. Впишите ответы.

Масса 2 моль $Cu(OH)_2$ – ☐ г; количество вещества 40 г NaOH – ☐ моль.

LIVEWORKSHEETS