

Основания



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

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

определение,
состав и
номенклатура



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) |

5. Составьте формулы оснований.

- IIHg(OH) ☐
- Na(OH) ☐
- IHg(OH) ☐
- Ba(OH) ☐



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^+	Cu^{2+}	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

6. Решите задачи. Впишите ответы.

Масса 2 моль Cu(OH)_2 — г; количество вещества 40 г NaOH — моль.