

Важнейшие химические ПОНЯТИЯ

Систематизация и коррекция
знаний, умений, навыков



Тела	Простые вещества	Сложные вещества

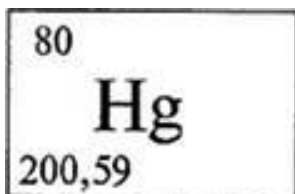
- Гвоздь, ртуть, сода, бензин, сосулька, полено, натрий, кислород, сахар, аспирин, магний, олово, пробирка, вода, аммиак.

Тела	Простые вещества	Сложные вещества
гвоздь	ртуть	сода
сосулька	натрий	сахар
полено	кислород	аспирин
пробирка	магний	вода
	олово	аммиак

Бензин?

Химический элемент- простое вещество

- Используя слово «ртуть», придумайте два предложения:
 - а) о ртути, как простом веществе
 - б) о ртути, как химическом элементе



Физические явления

- Приведите по два примера физических явлений, наблюдаемых в:

а) природе,

б) быту,

в) медицине.



Химические явления

- Приведите по два примера химических явлений, наблюдаемых:

а) в живых организмах,

б) в неживой природе,

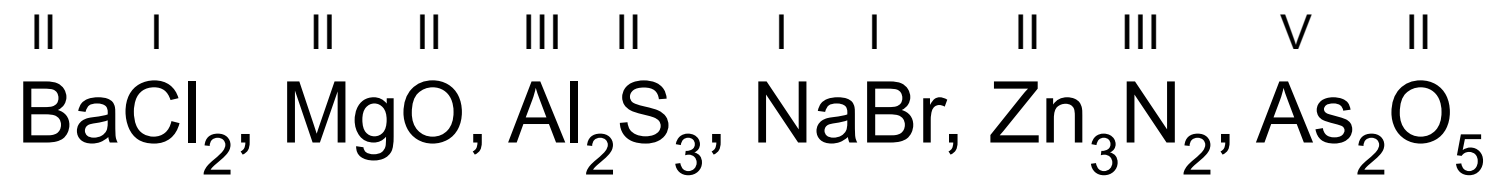
в) на кухне.



Валентность

- Определите валентность элементов по формулам:





Уравнения реакций

- Составьте уравнения взаимодействия хлора Cl_2 с калием, серой, водородом, кислородом.

Количество вещества

- Дано 24 грамма оксида магния MgO .
Определите количество вещества и количество молекул оксида магния.
Сколько атомов магния и кислорода (в сумме) содержится в данной массе вещества?

Расчет массы

- Дана схема реакции: $\text{H}_2\text{S} + \text{O}_2 = \text{SO}_2 + \text{H}_2\text{O}$
- Расставьте коэффициенты. Определите в какой массе вещества кислорода содержится столько же молекул кислорода, сколько атомов кислорода содержится в 9 граммах воды.

На следующем уроке -
контрольная работа

