

АЛГОРИТМ

КАКУЮ ИНФОРМАЦИЮ ДАЕТ ХИМИЧЕСКАЯ ФОРМУЛА (НА АТОМНО-МОЛЕКУЛЯРНОМ УРОВНЕ)

Последовательность характеристик	Примеры	
	H ₂ O	O ₂
1. Качественный состав	Водород, кислород	Кислород
2. Атомное соотношение или число атомов каждого элемента в молекуле веществ (для веществ молекулярного строения)	2 атома Н:1 атом О и молекула состоит из 2-х атомов Н и 1 атома О	Молекула состоит из 2-х атомов О
3. Количественное соотношение (для сложных веществ)	N (H) :n (O)=2 2 моль:1 моль	—
4. Относительная молекулярная масса	Mr=18	Mr=32
5. Массы молекулы (а.е.м.)	18 а.е.м.	32 а.е.м.
6. Молярная масса (г/моль)	18 г/моль	32 г/моль
7. Масса 1 моль веществ (г, кг)	18 г	32 г
8. Массовые доли элемента в веществе (для сложных веществ)	w (H)=2/18=0,11 w (O)=16/18=0.89	—
9. Отношение массы элементов в сложном веществе	m(H):m(O)=2:16 или 1:8	—
10. Простое или сложное вещество	сложное	простое

!!! ПОТРЕНИРУЙСЯ

Задание.

Что показывают химические формулы: а) Fe₂O₃, б) CO₂, в) г) O₂, д) CuO, е) H₂SO₄, ж) C₂H₆O?

Запишите в виде краткой схемы

