

_____09.2020 z

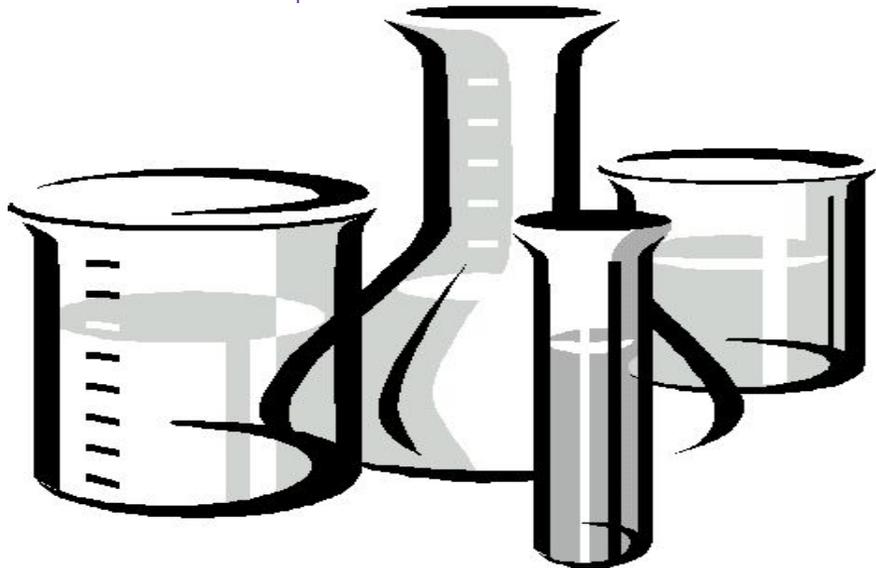


ПРОВЕРКА ДОМАШНЕГО ЗАДАНИЯ

**Д/З §6, упр.1, 2, 8 (все, кроме
массовых долей элементов)**

повторить химические элементы

(26)



Упр.1 Что означают записи: 3H ; $2\text{H}_2\text{O}$; 5O_2 ?

3H – 3 атома водорода

$2\text{H}_2\text{O}$ – 2 молекулы воды

5O_2 – 5 молекул кислорода

Упр.2 Запишите формулу сахарозы, если известно, что в состав её молекулы входят двенадцать атомов углерода, двадцать два атома водорода и одиннадцать атомов кислорода.



Упр. 8 Дайте полную характеристику глюкозы $C_6H_{12}O_6$, используя пример описания углекислого газа CO_2 (см. с. 42)

1. Конкретное вещество — глюкоза.
2. Качественный состав — состоит из трех элементов: углерода, водорода и кислорода
3. Тип вещества — сложное вещество.
4. Количественный состав вещества — в молекуле содержатся 6 атомов углерода, 12 атомов водорода и 6 атомов кислорода.
5. Относительная молекулярная масса — $M_r(C_6H_{12}O_6) = 6 \cdot 12 + 12 \cdot 1 + 6 \cdot 16 = 180$
6. Соотношение масс элементов в этом веществе: $m(H):m(C):m(O) = 12:72:96 = 1:6:8$



ОТНОСИТЕЛЬНАЯ МОЛЕКУЛЯРНАЯ МАССА

учитель химии: Наумова А.А.

ОТНОСИТЕЛЬНАЯ МОЛЕКУЛЯРНАЯ МАССА (Mr)

- сумма относительных атомных (Ar) масс элементов, умноженных на количество атомов, входящих в состав вещества

$$Mr (H_2O) = Ar (H) \cdot 2 + Ar (O) =$$

Алгоритм вычисления M_r вещества по формуле

- 1) Записывается символ относительной молекулярной массы M_r ;
- 2) После символа M_r , в круглых скобках, записывается формула вещества;
- 3) Для вычисления M_r находим сумму произведений относительных атомных масс элементов на соответствующие индексы химической формулы.

Опишите качественный и количественный состав молекул (УСТНО) и рассчитайте относительную молекулярную массу:

1) $M_r(\text{CO}_2) =$

2) $M_r(\text{O}_2) =$

3) $M_r(\text{NaCl}) =$

4) $M_r(\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) =$

5) $M_r(\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}) =$

Опишите качественный и количественный состав молекул и рассчитайте относительную молекулярную массу:

$$1) \text{Mr} (\text{CO}_2) = 12 \cdot 1 + 16 \cdot 2 = 44$$

$$2) \text{Mr} (\text{O}_2) = 16 \cdot 2 = 32$$

$$3) \text{Mr} (\text{NaCl}) = 23 \cdot 1 + 35,5 \cdot 1 = 58,5$$

$$4) \text{Mr} (\text{C}_6\text{H}_{12}\text{O}_6) = 12 \cdot 6 + 1 \cdot 12 + 16 \cdot 6 = 180$$

$$5) \text{Mr} (\text{C}_{12}\text{H}_{22}\text{O}_{11}) = 12 \cdot 12 + 1 \cdot 22 + 16 \cdot 11 = 342$$

Опишите качественный и количественный состав молекул (УСТНО) и рассчитайте относительную молекулярную массу:

$$6) M_r (\text{Ca}(\text{OH})_2) =$$

$$7) M_r (\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3) =$$

$$8) M_r (\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) =$$

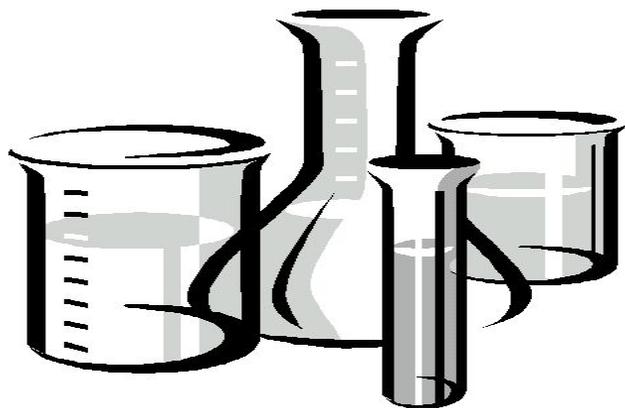
Опишите качественный и количественный состав молекул (УСТНО) и рассчитайте относительную молекулярную массу:

$$6) \text{Mr} (\text{Ca}(\text{OH})_2) = 40 + (16 + 1) \cdot 2 = 74$$

$$7) \text{Mr} (\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3) = 27 \cdot 2 + (32 + 16 \cdot 4) \cdot 3 = 342$$

$$8) \text{Mr} (\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}) = (64 + 32 + 16 \cdot 4) + (18 \cdot 5) = 250$$

СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!
Д/З §6 упр. 3
повторяем химические элементы (26)
принести калькулятор!



СПАСИБО ЗА ВНИМАНИЕ!
**Д/З §6 упр.1, 2, 3, 8 (все, кроме массовых
долей элементов)**
повторяем химические элементы (26)
принести калькулятор!

