



Узагальнення знань з теми «Початкові хімічні поняття»

Мета:

- *систематизувати і узагальнити знання з теми «Початкові хімічні поняття»; перевірити рівень знань з теми;*
- *розвивати вміння застосовувати набуті знання на практиці (визначати валентність атомів елементів в сполуках, складати формули речовин за валентністю, розв'язувати задачі на обчислення відносної молекулярної маси та масової частки елементів в сполуках);*



Хімічна розминка

Цікаві хімічні задачі

Задача 1.

В давнину східні народи цю речовину вважали милістю господньою, символом добробуту і миру. А в деяких народів – карою божою, бо багато живого вона згубила. Через неї навіть море стало мертвим.

Зараз без цієї речовини не може жити людина, її використовують в металургії, при виготовленні кераміки, без неї не було б шкіряних чобітків. Її застосовують в сільському господарстві, медицині, побуті. Від неї залежить склад крові.

Що ж це за речовина?

Відповідь:

Кухонна сіль NaCl



Задача 2.

Біла кристалічна речовина, солодка на смак, добре розчиняється у воді. Використовується в харчовій промисловості.

Молекула цієї речовини складається з 12 атомів Карбону, 22 атомів Гідрогену, 11 атомів Оксигену.

Що це за речовина? Складіть її молекулярну формулу.

Відповідь :

Цукор $C_{12}H_{22}O_{11}$



На екрані таблиця з простими і складними речовинами, вам потрібно вибрати тільки прості й назвати їх.

Al	HCl	B ₂ O ₃	P
H ₂ SO ₄	H ₂	CO ₂	Na ₂ O
O ₂	CaO	O ₃	Ba(OH) ₂
Ag ₂ O ₃	Ag	Au	P ₂ O ₅

Конкурс «Піраміда»

Скласти піраміду хімічних елементів за їх атомними масами

7
48 12 35,5
64 79 27 55 85



Відповідь:

Li

Ti, C, Cl,

Cu, Se, Al, Mn, Rb

Визначити відносну молекулярну масу речовин





Відповідь :

62

98

100

283

Скласти формули речовин за валентністю



Задача.

Обчислити масову частку Оксигену в сполуці CuSO_4 .

Дано:

CuSO_4