YpoK. №14-15



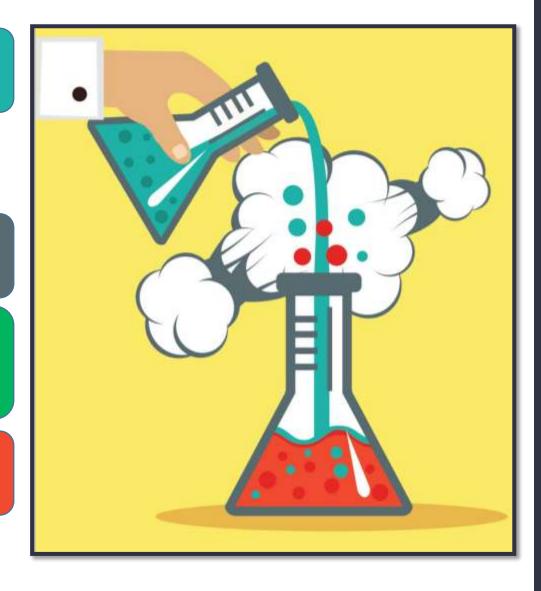


Хімічний елемент і хімічна формула

Повідомлення мети уроку

Сьогодні на уроці ми:

- продовжимо знайомство з хімічними елементами;
- вдосконалимо вміння працювати з періодичною системою хімічних елементів;
- перевіримо рівень засвоєних знань.





Актуалізація опорних знань

Яку науку ми з вами вивчаємо?

Яку науку називають хімією?

Що називають речовиною?

Яку будову має речовина?

3 чого складаються молекули?

Що таке атом?





Мотивація навчальної діяльності

Якій тільки області механічних мистецтв не потрібні знання хімії! Чи можуть обійтися без неї хлібороб, металург, фармацевт, лікар? Якщо б людству довелося обрати з числа всіх наук тільки три і притому стосовно до наших потреб, слід було б віддати перевагу всім іншим наукам механіку, природну історію і хімію.

Дені Дідро







Сформулюйте означення хімічного елемента, наведіть приклади хімічних елементів.

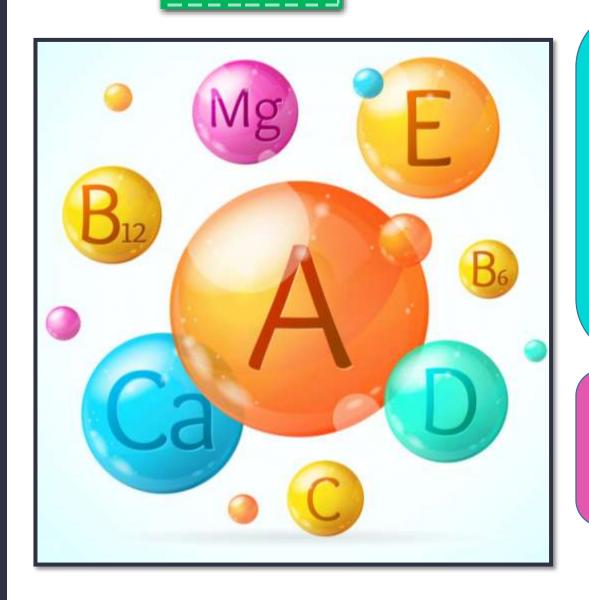
Які відомості про атом Карбону можна дізнатись з періодичної системи хімічних елементів?

Що називають хімічною формулою речовини? Наведіть приклади.

На що вказують індекси у хімічній формулі речовини?



Хімічні факти



Назви хімічних елементів мають різне походження.

Одні пов'язані з властивостями, інші — з назвами планет, країн.

Декілька елементів названо на честь видатних учених. Серед цих елементів Менделевій, Ейнштейній, Коперніцій.

Яка ваша думка щодо походження назв таких елементів: Скандій, Нептуній, Прометій, Нобелій?

BCIM pptx

Хімічні факти

Поняття «хімічний елемент» застосовують для класифікації атомів. Із подібною метою, наприклад, запроваджено сорти фруктів, овочів, квітів. Слід пам'ятати: хімічний елемент — не частинка і не речовина. Він не має агрегатного стану, густини, температур плавлення і кипіння, інших фізичних властивостей.







Заповніть таблицю інформацією, якої бракує:

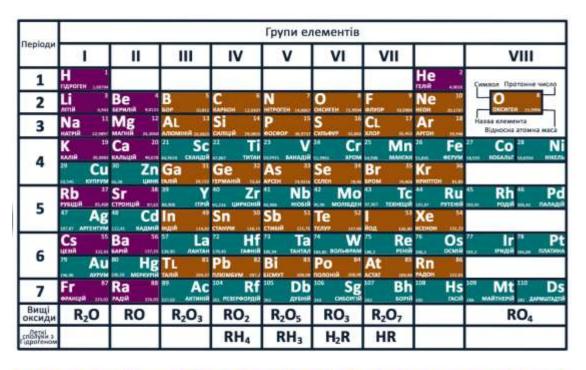
Назва елемента	Символ	Порядковий номер	Ar
Ферум	Fe	26	56
Фосфор	Р	15	31
Купрум	Cu	29	64
Натрій	Na	11	23
Телур	Te	52	127
Титан	Ti	22	48



Робота з періодичною системою хімічних елементів

Укажіть хімічний елемент з найменшою відносною атомною масою: Цинк, Силіцій, Калій, Алюміній

Відповідь: символ елемента <u>АІ</u> Відносна атомна маса <u>27</u>



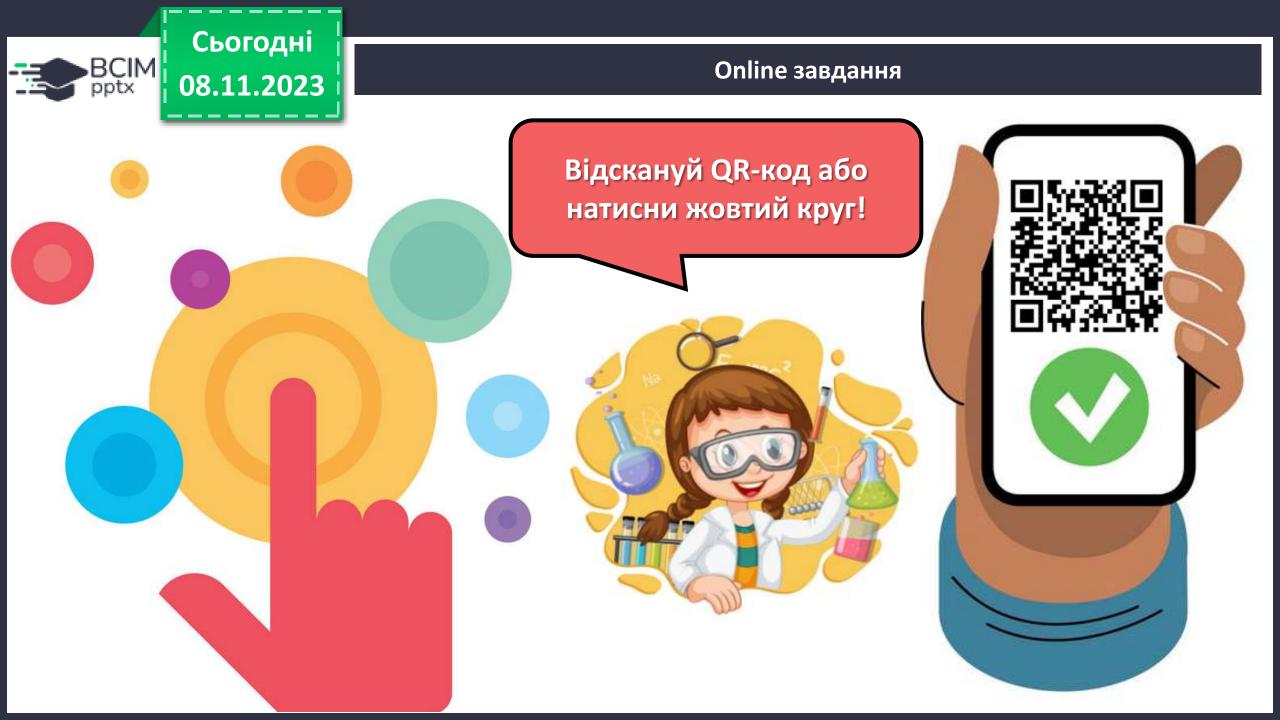




Перегляд відео



Джерело: https://www.youtube.com/watch?v=oju7WrDNTEk



Формування навиків складання формул речовин



За вимовою напишіть формули речовин: (слово-формула):

«калій-три-пе-о-чотири»

K₃PO₄

«ен-аш-чотири-ен-о-три»

NH₄NO₃

«алюміній-чотири-це-три»

Al₄C₃

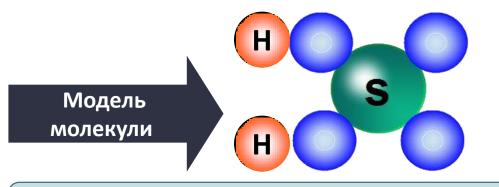
«це-шість-аш-пять-ен-о-два»__

 $C_6H_5NO_2$



Призначення хімічних формул

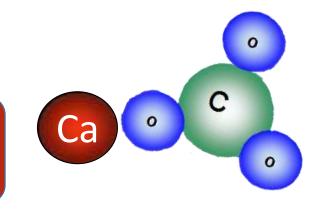
<u>Призначення хімічних формул</u>—давати інформацію про склад молекул будь-якої речовини.



H, S, O — хімічні знаки (символи) хімічних елементів.

2, 4 — числа називаються індексами. Вони показують кількість атомів.

Наприклад, молекула крейди складається з <u>одного атома</u> Кальцію, <u>одного атома</u> Карбону та <u>трьох атомів</u> Оксигену.





Формула показує:

- склад однієї молекули речовини;

- з яких хімічних елементів складається молекула (якісний склад);
 - кількість атомів кожного елемента в молекулі (кількісний склад).

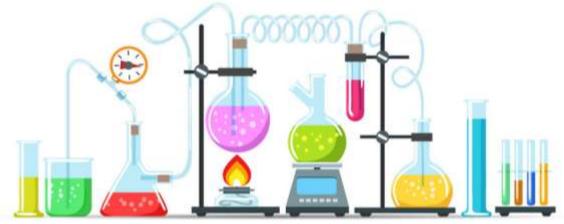




Запишіть хімічну формулу:

-гіпсу, що складається з одного атома Кальцію, одного атома Сульфуру та чотирьох атомів Оксигену.

-сахарози, що складається з дванадцяти атомів Карбону, двадцяти двох атомів Гідрогену й одинадцяти атомів Оксигену.





Виготовлення твердого мила.

Вихідні речовини: гліцерин $C_3H_8NO_3$, їдкий натрій NaOH, борна кислота H_3BO_3 , діоксид титану TiO_2 , стеаринова кислота $C_{17}H_{35}COOH$.

Склад твердого мила: $C_{17}H_{35}COOH$.



Завдання. Охарактеризувати якісний і кількісний склад використаних речовин, написати як кожна з них читається.



Визначіть якісний та кількісний склад речовини за її хімічною формулою:

Fe₂O₃

два атоми феруму, три атоми оксигену;

 P_2O_5

два атоми фосфору, пять атомів оксигену;

KCIO₃

один атом калію, один атом хлору, три атоми оксигену.



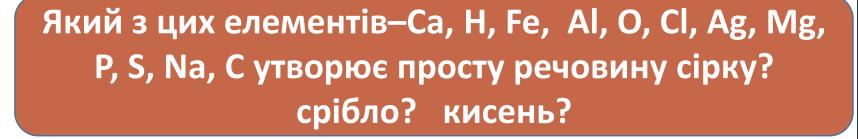
Хімічні перегони

Який з цих елементів — <u>Ca, H, Fe, Al, O, Cl, Ag, Mg, P, S, Na, C</u> розпочинає періодичну систему?

Який з цих елементів – <u>Ca, H, Fe, Al, O, Cl, Ag, Mg,</u> <u>P, S, Na, C</u> міститься в III періоді і III групі п. с.?



Який з цих елементів –Ca, H, Fe, Al, O, Cl, Ag, Mg, P, S, Na, C має порядковий номер 12?





Домашнє завдання



1. Виконати завдання на стор.67 № 6,7