



"У" - УВАЖНИМИ;

"С" - СПОКІЙНИМИ;

"П" - ПРАЦЕЛЮБНИМИ;

"І" - ІТЕЛЕКТУАЛЬНИМИ;

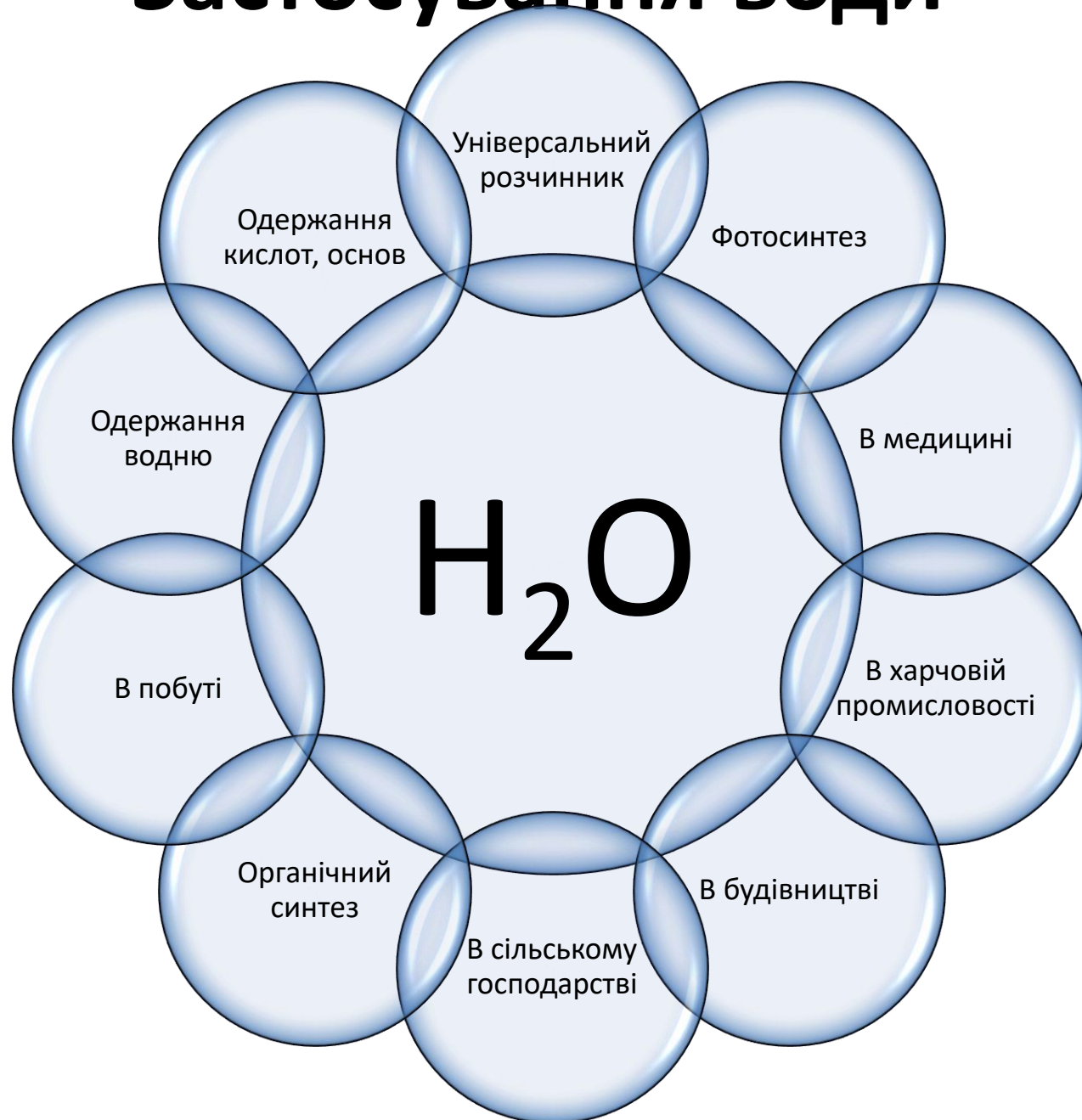
"Х" - ХІМІКАМИ.



Застосування кисню



Застосування води



**Прості й складні речовини
(кисень, вода).**

Реакція розкладу, сполучення.



Читаючи перший раз гарну книгу, ми відчуваємо теж почуття, ніби придбали нового друга. Знову прочитати вже прочитану книгу – значить знову побачити старого друга.

Вольтер



Тести

1. *Виберіть правильні твердження:*

- 1) Кисень – безбарвний газ.
 - 2) На повітрі всі речовини горять краще, ніж у кисні.
 - 3) Кисень важчий за повітря.
 - 4) Молекула кисню складається з 2 атомів Оксигену.
- a) 1, 2, 3
 - b) 1, 2, 4
 - c) 2, 3, 4
 - d) 1, 3, 4



2. Оксидами є сполуки:

1) NO

2) NaOH

3) CaH₂

4) Al₂O₃

a) 1, 2

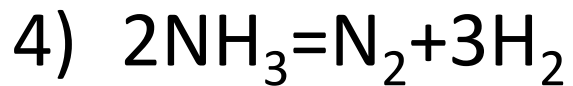
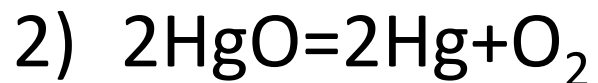
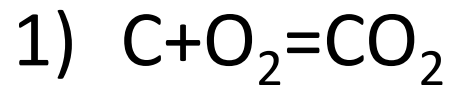
b) 2, 3

c) 3, 4

d) 1, 4



3. Реакціями сполучення є:

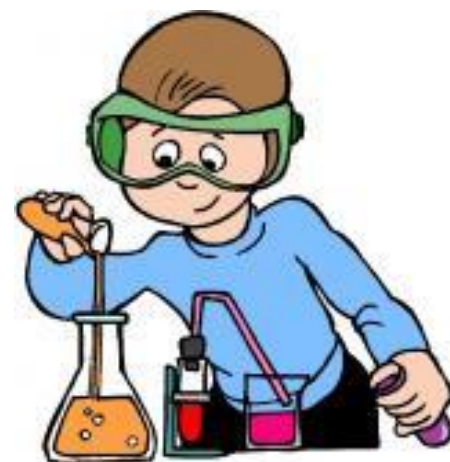


a) 1, 2

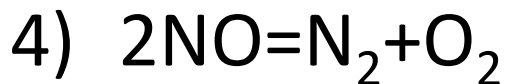
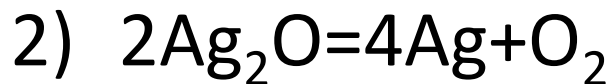
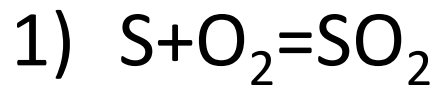
b) 2, 3

c) 1, 3

d) 3, 4



4. Реакціями розкладу є:



a) 2, 4

b) 2, 3

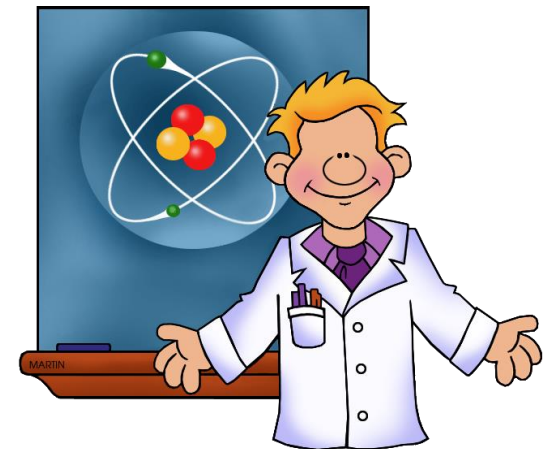
c) 1, 2

d) 1, 4



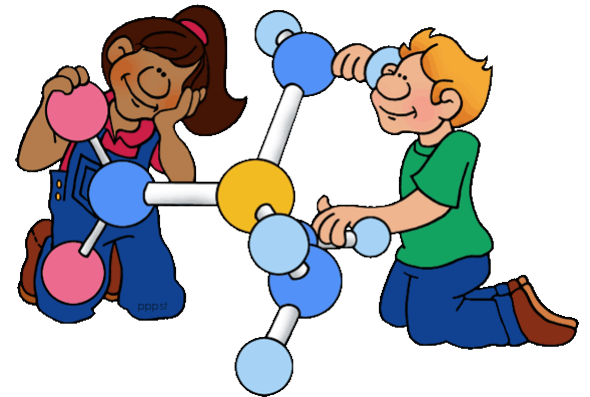
5. Згідно з рівнянням реакції $3\text{Fe}+2\text{O}_2=\text{Fe}_3\text{O}_4$ атоми Феруму й Оксигену вступають в реакцію у відношенні:

- a) 3:4
- b) 3:2
- c) 1:3
- d) 2:1



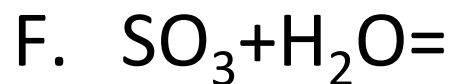
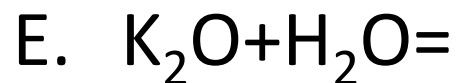
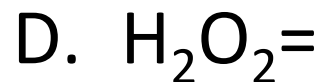
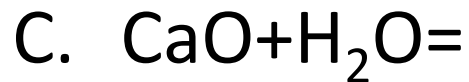
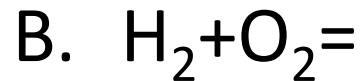
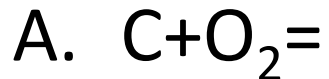
6. Рівняння реакції буде правильним, якщо коефіцієнт перед формулою кисню дорівнюватиме $4\text{FeS}_2 + __ \text{O}_2 = 2\text{Fe}_2\text{O}_3 + 8\text{SO}_2$:

- a) 6
- b) 7
- c) 10
- d) 11

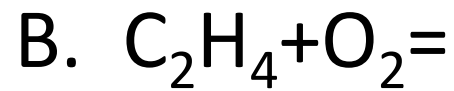
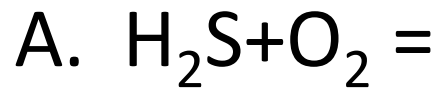


Завдання

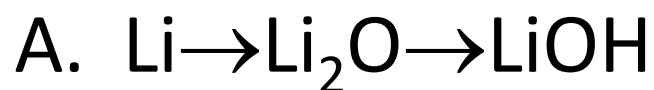
1. Перетворіть наведені схеми на рівняння реакцій та вкажіть, які з них відносять до реакцій розкладу бо сполучення:



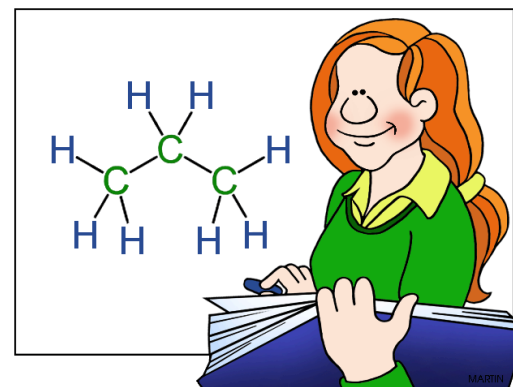
2. Перетворіть наведені схеми на рівняння реакцій:



3. Напишіть рівняння реакцій за допомогою яких можна здійснити такі перетворення:



B. Вуглець \rightarrow карбон(IV)оксид \rightarrow карбонатна кислота



Висновки

1. За звичайних умов, кисень – газ без _____, _____ та _____.
2. Для добування кисню в лабораторії використовують _____.
3. Реакції _____ - це реакції у яких з однієї складної речовини утворюється _____ інших речовин.
4. Під час взаємодії простих речовин з киснем утворюється _____.
5. Реакції сполучення – це реакції, у яких із _____ простих або складних речовин утворюється _____ речовина.
6. Кислотні оксиди, реагуючи з водою, утворюють _____.
7. Якщо основний оксид реагує з водою, то утворюється _____.



Домашнє завдання



- § 1 с. 11 [повторити хімічні поняття: хімічні реакції, хімічне рівняння];
- виконати вправу с. 12 № 2-4.