

Розділ 2. Досліджуємо гази довкілля

Тема. Кисень — Єдиний газ повітря, що підтримує горіння

Прізвище та ім'я _____

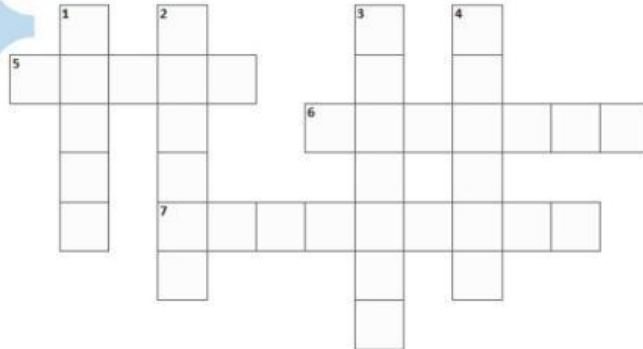


Окси, скажи чесно: якщо кисень так добре підтримує горіння, то чому ж тоді сам кисень не горить?

Це блискуче запитання! Ти натрапив на ключову властивість: кисень є окисником, а не горючою речовиною. Саме тому він єдиний здатен підтримувати горіння.



Нумо розгадувати кросворд



undefined

- 5. Найбільше "сховище" води на Землі
- 6. Англійський хімік, який першим виявив кисень.
- 7. Процес за участі кисню, що відбувається без полум'я.

undefined

- 1. Продукти згорання простих речовин у кисні.
- 2. Хімічний елемент, що міститься у складі вуглекислого газу CO₂, і має ступінь окиснення IV
- 3. Процес за участі кисню, що супроводжується виділенням теплоти і світла.
- 4. Речовина, що підтримує дихання і горіння.

Це знову я!
Наступне завдання
попрацюйте з хімічними
рівняннями



Завдання 2

Запишіть рівняння реакцій із киснем простих речовин:

а) літію

в) силіцію

б) кальцію

г) фосфору

Завдання 3

Запишіть рівняння реакцій утворення оксидів із простих речовин:

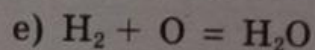
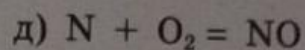
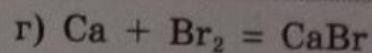
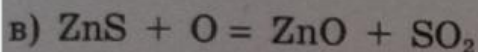
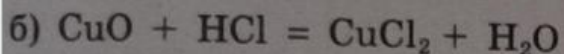
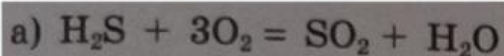
а) нітроген (II) оксиду

б) сульфур (IV) оксиду

в) фосфор (III) оксиду



Виправ помилки в хімічних рівняннях



Запиши у своєму зошиті виправлені рівняння реакцій та фото виконаного завдання здай на перевірку вчителю.

Пропоную розв'язати задачу

Дві речовини (аргентум(1+) оксид і ртуть(2+) оксид) за нагрівання розкладаються з утворенням простих речовин. Запишіть хімічні рівняння розкладу цих речовин. Обчисліть масові частки Оксигену в цих речовинах і зробіть висновок: яку з них вигідніше використовувати для одержання кисню.

Відомо:

Розв'язання:

Обчислити:

- 1. Я знаю, що при взаємодії простих та складних речовин з киснем утворюються оксиди 
- 2. Я вмію складати формули оксидів 
- 3. Я вмію складати рівняння реакцій 



Сподіваюся, тепер у тебе не залишилося сумнівів, що ти вмієш складати рівняння!