

# ***ХІМІЧНІ ВЛАСТИВОСТІ КИСНЮ КРУГООБІГ КИСНЮ В ПРИРОДІ***

**Підготувала:  
вчитель хімії  
Корвегіна В.А.**

**LOGO**

# Бліц-опитування

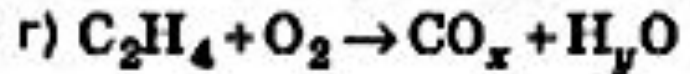
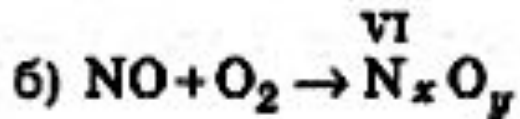
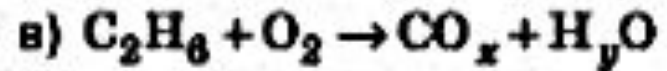
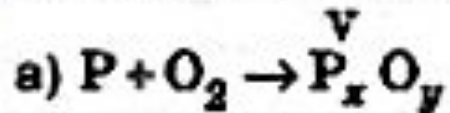


- ❖ Основне джерело одержання кисню в природі?
- ❖ Основний спосіб промислового одержання кисню?
- ❖ З яких речовин кисень можна добути в лабораторії?
- ❖ До якого типу належать реакції одержання кисню?
- ❖ Що називається реакціями розладу?
- ❖ Які речовини називаються каталізаторами?
- ❖ В який спосіб можна зібрати кисень?
- ❖ Як перевірити наявність кисню в склянці?

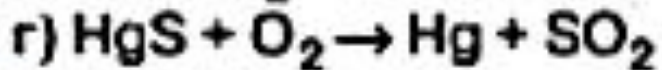
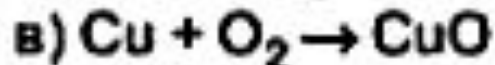
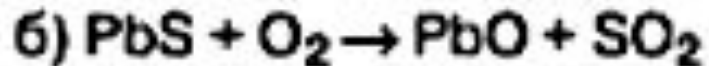
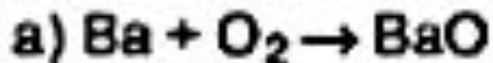
# Перевірка д.з.



7<sup>А</sup>. Напишіть рівняння реакцій окиснення за схемами:



7. За наведеними схемами напишіть рівняння реакцій:



# Реакції сполучення



- ❖ **Реакції сполучення** - це реакції в результаті яких дві простих або складних речовини з'єднуються з утворенням однієї нової складної речовини.
- ❖ **Оксиди** - складні речовини, що складаються з двох елементів, один з яких Оксиген.

# Запис хімічних реакцій



# Кругообіг кисню в природі



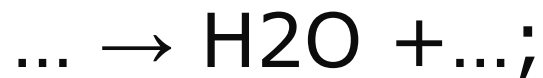
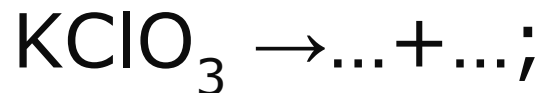
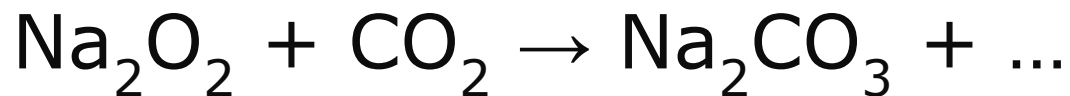
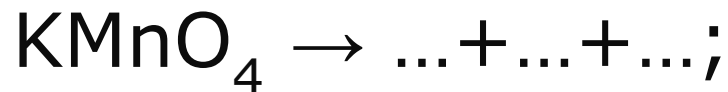
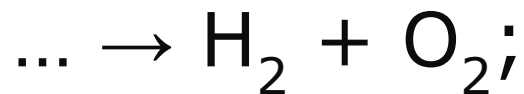
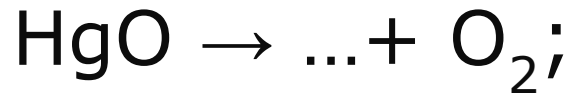
**Біогеохімічний цикл кисню є планетарним процесом, що пов'язує атмосферу і гідросферу із земною корою. Він відбувається у такій послідовності:**

- ❖ - утворення вільного кисню у процесі фотосинтезу в зелених рослинах;
- ❖ - споживання утвореного кисню для виконання дихальних функцій усіма живими організмами, а також у реакціях окиснення органічних решток і неорганічних речовин;
- ❖ - інші хімічні перетворення, що приводять до утворення таких окиснених сполук, як двоокис вуглецю та вода, та послідовного їх залучення у новий цикл фотосинтетичних перетворень.
- ❖ Щорічно зелена рослинність нашої планети продукує приблизно  $300 \cdot 10^9$  т кисню. Близько 75 % цієї кількості виділяється рослинами суші і трохи більше 25 % - фотосинтезуючими організмами Світового океану.

# Тренувальні вправи



Допишіть схеми добування кисню та розставте коефіцієнти:



# Домашнє завдання



- ❖ Повторити п.28
- ❖ Вивчити п.29
- ❖ Скласти презентацію «Застосування та білогічна роль кисню»