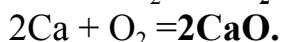
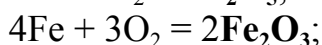
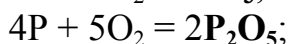
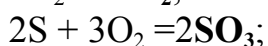


Урок з теми: «Хімічні властивості кисню. Поняття про оксиди»

Доброго дня, діти.

Сьогодні ми з вами розглянемо хімічні властивості кисню. Ми вже знаємо, що кисень підтримує дихання та горіння, але сам при цьому не горить, а перетворюється на нові речовини. Ви знаєте про реакції розкладу речовин на кисень та інші сполуки і сполучення простих речовин з киснем. Тепер вивчимо, що відбувається при взаємодії складних речовин з киснем. Під час горіння простих речовин з киснем утворювались нові речовини: $C + O_2 = CO_2$;



Такий тип реакцій називається реакцією **сполучення**, коли із двох простих речовин виділяється одна складна.

Виділені формули – це формули оксидів.

Отже, **оксидами називаються сполуки, що складаються з двох елементів, один з яких Оксиген.**

Назвемо по імені ці сполуки:

CO_2 – карбон (IV) оксид

P_2O_5 – Фосфор (V) оксид

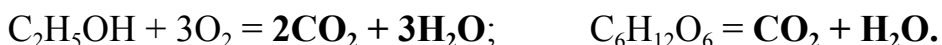
CaO – Кальцій оксид

SO_3 - Сульфур(IV) оксид

Fe_2O_3 – Ферум (III) оксид

NO_2 – Нітроген (IV) оксид.

При горінні складних речовин також утворюються оксиди. Наприклад:



Формули оксидів складаємо, як завжди, за валентністю.

Висновок: при взаємодії кисню з будь-якими речовинами завжди утворюються оксиди.

Маю надію, що урок матеріал для вас не надто складний і ви все зрозуміли.

Для закріплення матеріалу прочитаєте§ 18 та виконаєте вправу 5, 7 на сторінці 136. Бажаю успіхів!!!