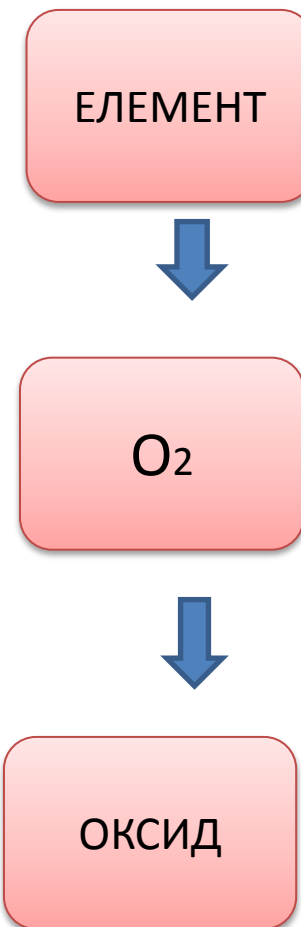


Хемија за 8. разред

Оксиди-оксидација

Шта су оксиди?

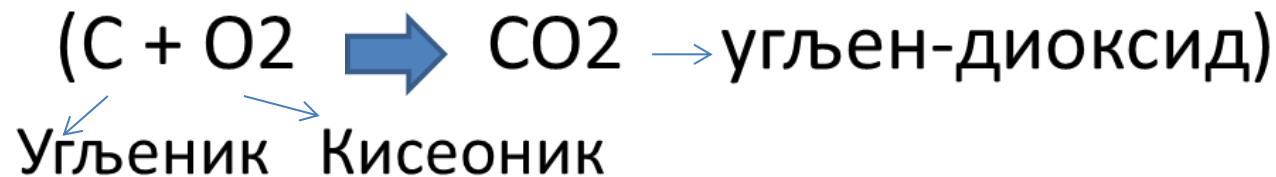
- **Оксиди** су једињења КИСЕОНИКА и неког елемента.
- **Оксидација** је хемијска реакција спајања елемената са кисеоником.
- **Оксиди** увек у свом саставу имају кисеоник. Разликујемо оксиде-метала и оксиде-неметала.



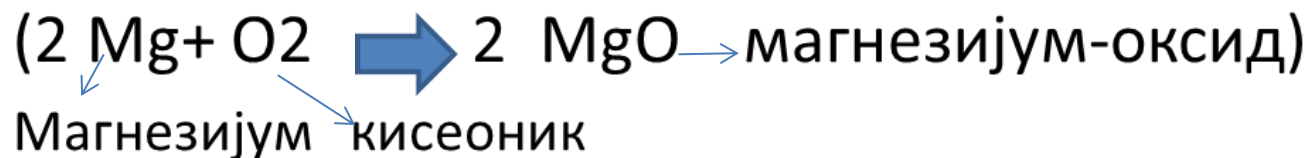
Подсетимо се да су **НЕМЕТАЛИ**:
водоник, азот, угљеник, фосфор, хлор,
сумпор, бром и јод.

МЕТАЛИ:
гвожђе, алуминијум, бакар, магнезијум,
олово...

- Постоје **оксиди –неметала**



- И **оксиди –метала**



ОКСИДАЦИЈА

МОЖЕ БИТИ :

БУРНА – БРЗА

ТИХА-СПОРА

- Неке оксидације праћене су појавом светлости, пламена и топлоте. Такве оксидације се називају САГОРЕВАЊЕ. Ово је **бурна оксидација**.



Тиха оксидација-ослобађа се велика количина топлоте, али се она размењује са околином.

КОРОЗИЈА ГВОЖЂА



ДИСАЊЕ



Хајде да напишемо неке оксиде

Назив оксида	Хемијска формула оксида
Калцијум-оксид	CaO
Магнезијум -оскид	MgO
Натријум-оксид	Na ₂ O

- **За домаћи:** Препиши лекцију у свеску.

1. Допуни слова која недостају

О __ С __ Д И.

К __ __ Е О __ И __.

2. Заокружи слово испред тачне тврдње.

Оксиди у свом саставу:

А. Никада не садрже кисеоник

Б. Увек имају кисеоник

3. Напиши испод симбола њихове називе:



_____ _____ угљен –диоксид

БРАВО!

