



Хемија за 7. разред

Хемијске реакције



Хајде да се подсетимо градива:

- Хемијски елементи су просте чисте супстанце.
Представљају се хемијским симболима:

ЕЛЕМЕНТ	СИМБОЛ	ЧИТА СЕ
ВОДОНИК	H	Ха
КИСЕОНИК	O	О
АЗОТ	N	Ен
НАТРИЈУМ	Na	Ен-а
КАЛЦИЈУМ	Ca	Це-а
УГЉЕНИК	C	Це
МАГНЕЗИЈУМ	Mg	Ем-ге
СУМПОР	S	Ес
ГВОЖЂЕ	Fe	Еф-е

Промене супстанце могу бити физичке и хемијске.

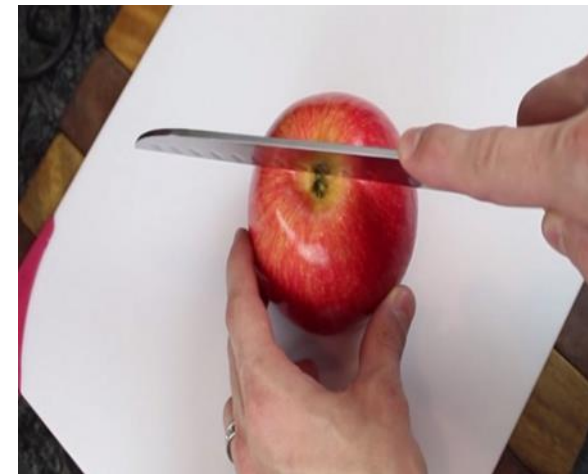
- **Физичке промене** су на пример промена величине, облика, агрегатног стања (чврсто, течно и гасовито), растварање и промена мириса.



Растварање



Замрзавање



Сечење

➤ **Хемијске промене** су промене при којима се мењају својства супстанци, у којима се од једне или више супстанци добија нова супстанца.



Сагоревање



Промена боје и појава талога

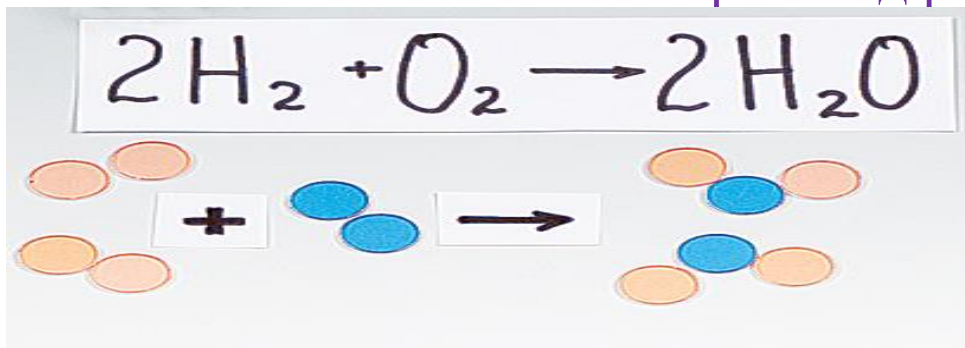


Рђање

❖ Хемијска промена се још и назива **хемијска реакција**.

❖ Свака хемијска реакција се може представити једначином хемијске реакције.

Водоник + Кисеоник  Вода
Реактанти Производ реакције



❖ Свака једначина се састоји од **реактаната** (пишу се са леве стране) и **производа реакције** (пишу се са десне стране).
Једначине морају да се се изједначе коефицијентом и индексом.



На пример:

1. Реакција између магнезијума и кисеоника у којој се добија магнезијум-оксид. Паљење магнезијумове траке.



Магнезијум кисеоник магнезијум –оксид

- Снимак можете погледати на <https://youtu.be/4oqJHQi4HFg>



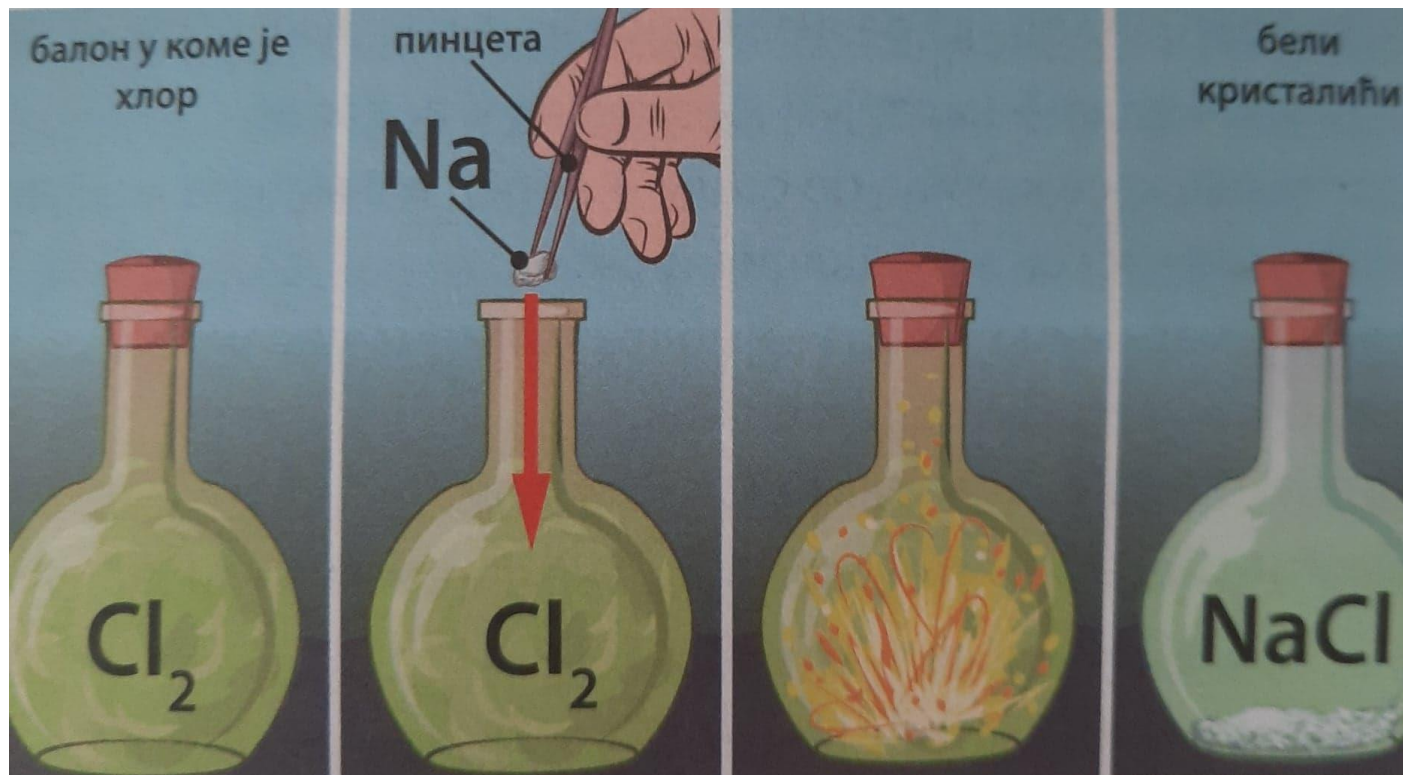
2. У реакцији натријума и хлора добија се натријум-хлорид (кухињска со).



Натријум

хлор

натријум-хлорид



За домаћи:

1. Препиши лекцију у свеску.
2. Представи хемијским симболима реактанте у реакцији гвожђа и сумпора, ако је производ реакције већ добијен :

