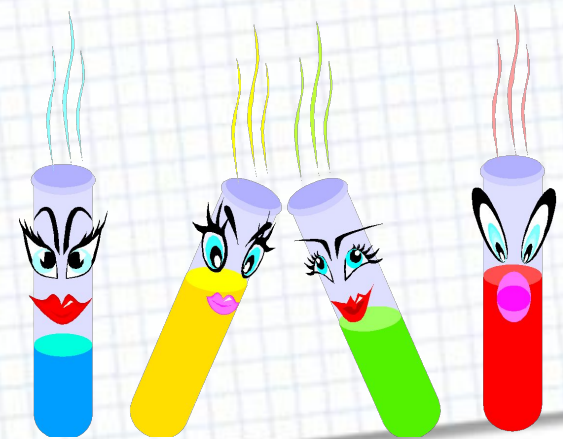


Хімічні властивості оксидів

- Реакції за участю основних оксидів
- Реакції за участю кислотних оксидів
- Хімічні властивості води
- Використання оксидів

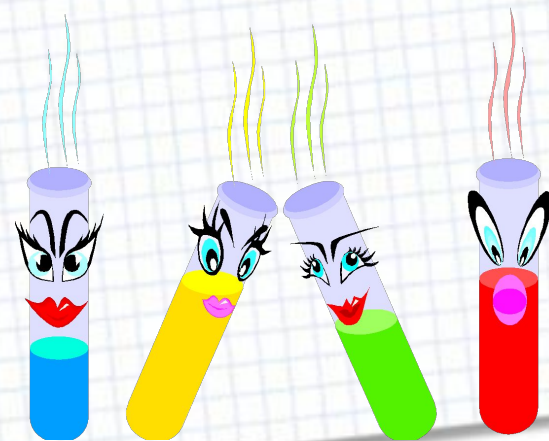
Реакції за угасстю основних оксидів

- Реакція основних оксидів з водою
- Реакції з кислотними оксидами
- Реакції з кислотами



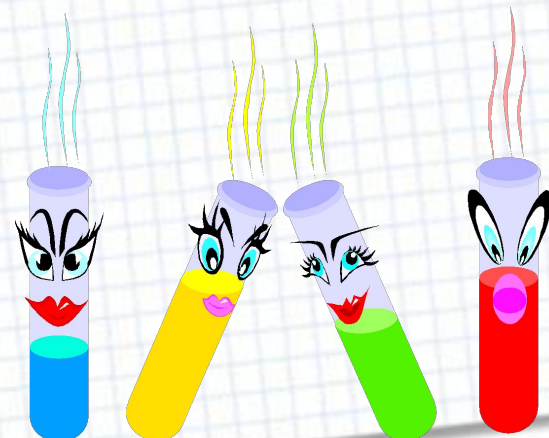
Реакції за угасню кислотних оксидів

- Реакції кислотних оксидів з водою
- Реакції з основними оксидами
- Реакції з основами



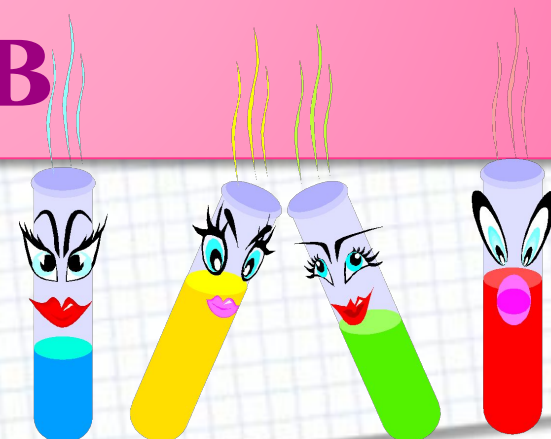
Хімічні властивості води

- Вода реагує з лужними металами
- Вода розкладається під дією електричного струму
- Чи всі властивості перераховано?



Використання оксидів

Підготуйте вдома
повідомлення
про використання
оксидів

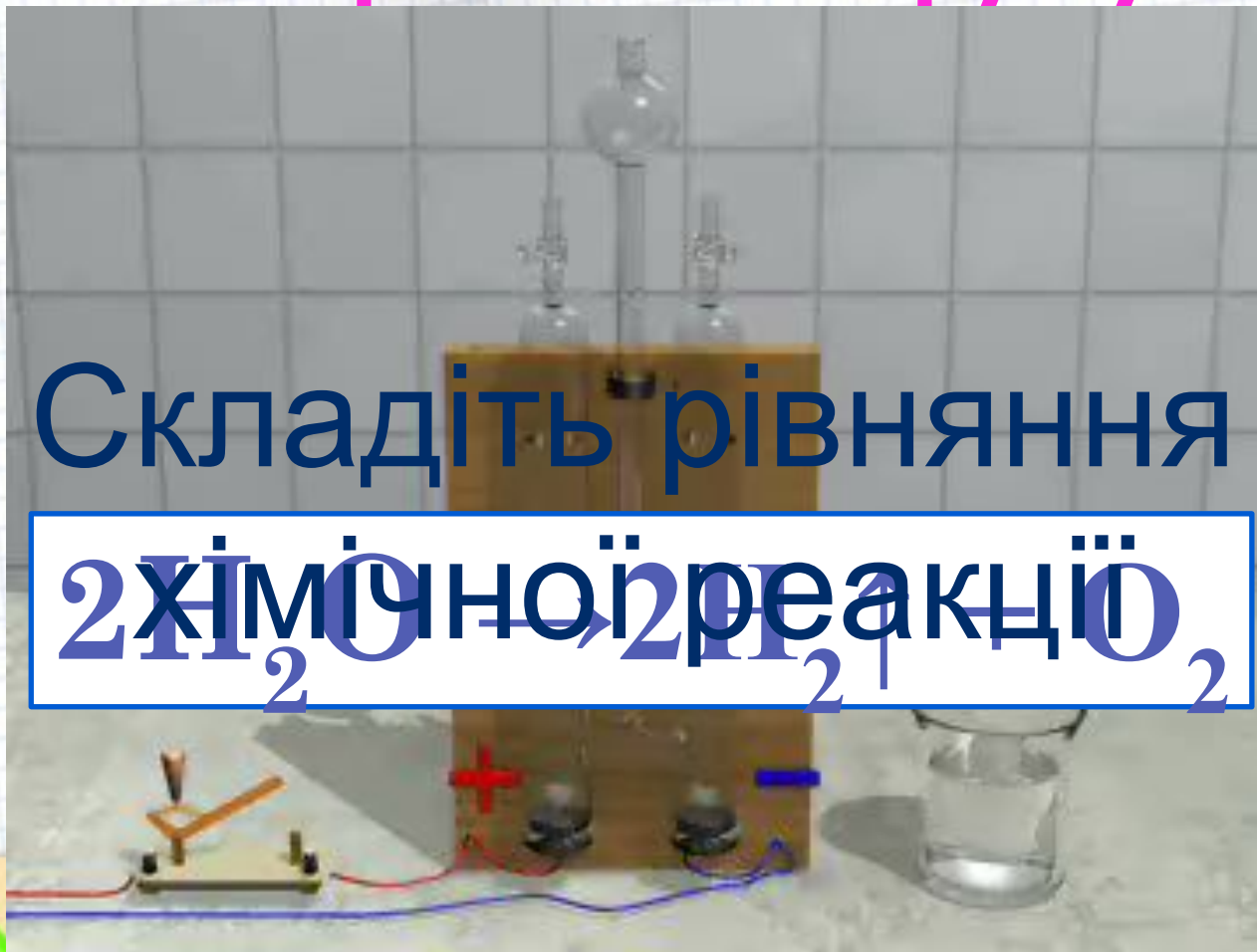


Складіть рівняння



Вода розкладається під дією
електричного струму

Складіть рівняння



Реакція СаО (негашене вапно) з H₂O



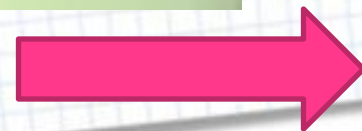
0

2



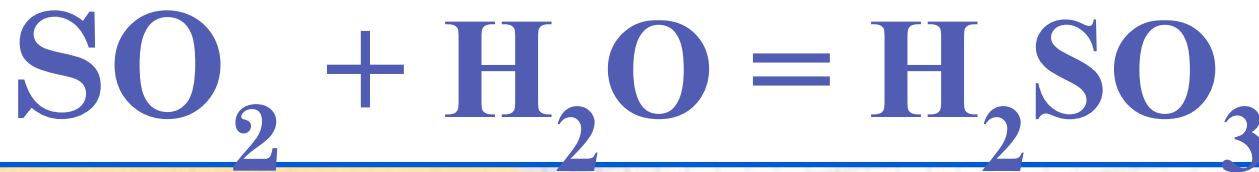
Реакція P_2O_5 з водою

Складіть рівняння



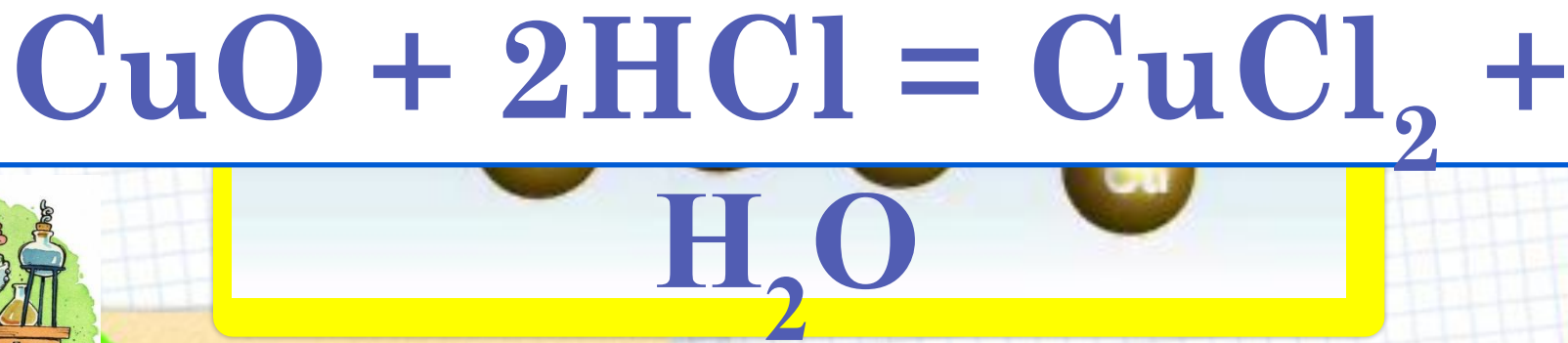
Реакція SO_2 з водою

Складіть рівняння
хімічної реакції



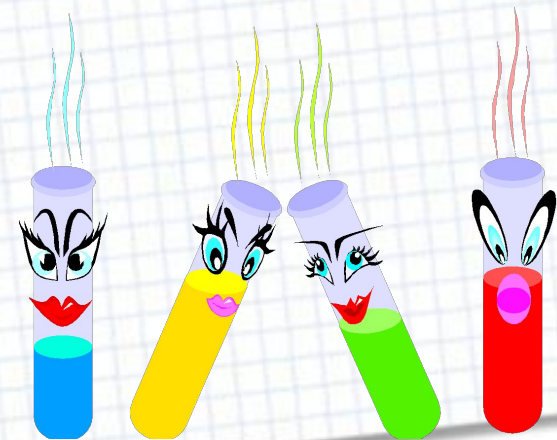
Реакція CuO з HCl

Складіть рівняння



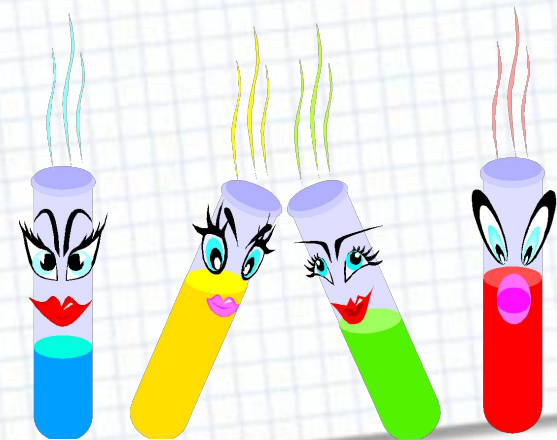
Робота з підручником

- Знайдіть в підручнику як протікають дані реакції та запишіть їх у зошит



Робота з підручником

- Знайдіть в підручнику як протікають дані реакції та запишіть їх у зошит



Домашнє завдання

§ 9, №82, 85