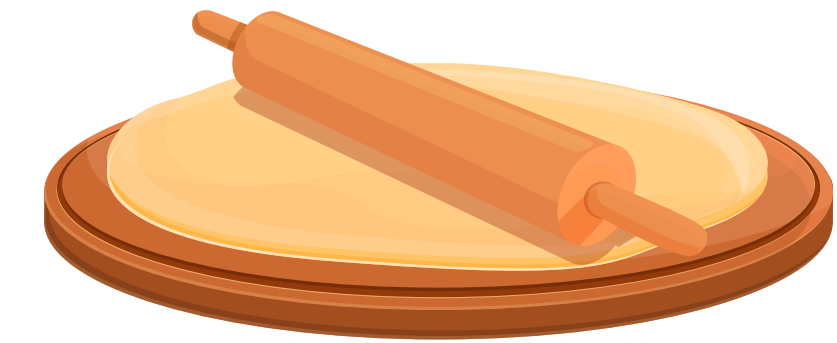
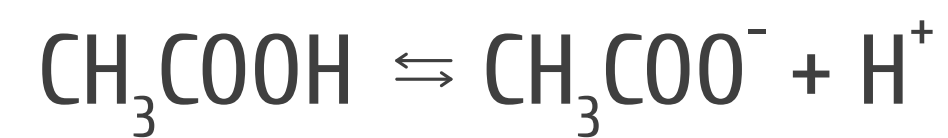


# Запам'ятай



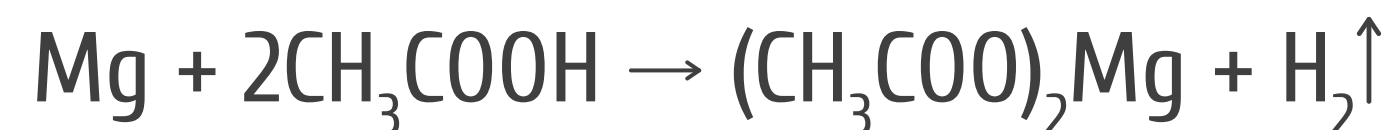
## Хімічні властивості карбонових кислот

Дисоціація у водних розчинах:

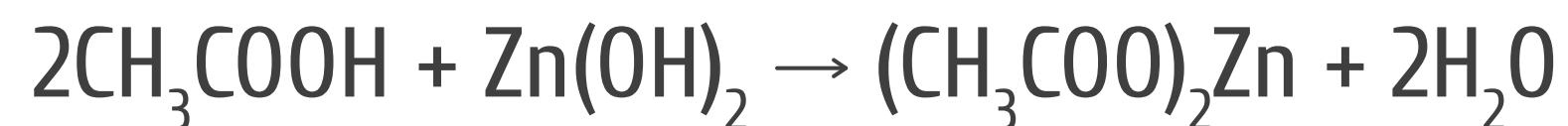
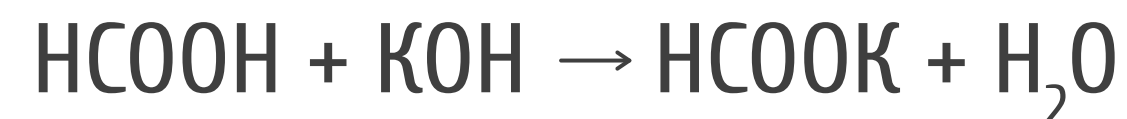


**Карбонові кислоти** – слабкі електроліти.

### Реакції з металами



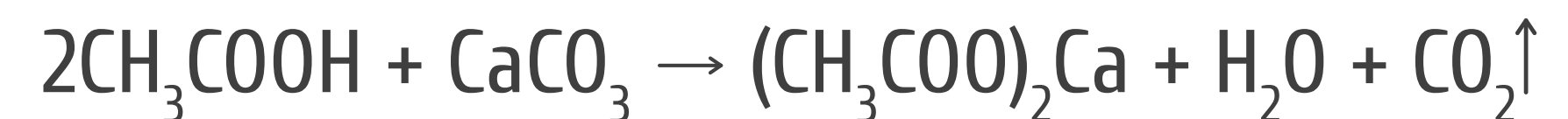
### Реакції з основами / амфотерними гідроксидами



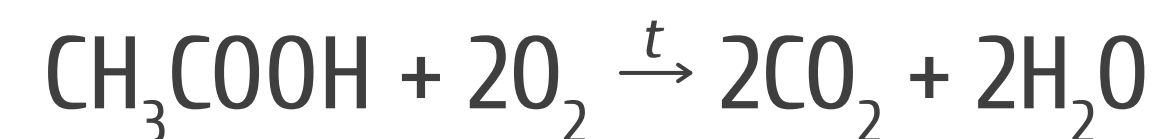
### Реакції з основними / амфотерними оксидами



### Реакції із солями слабких кислот



### Реакції горіння



**(CH<sub>3</sub>COO)<sub>2</sub>Mg** – магній ацетат (магній етаноат)

**HCOOK** – калій форміат (калій метаноат)