

# Второй закон Фарадея

Электрохимические эквиваленты различных веществ пропорциональны их молярным массам и обратно пропорциональны числам, выражающим их химическую валентность. Химическим эквивалентом иона называется отношение молярной массы  $A$  иона к его валентности  $z$ .

**Второй закон электролиза Фарадея:** для данного количества электричества (электрического заряда) масса химического элемента, осаждённого на электроде, прямопропорциональна эквивалентной массе элемента. Эквивалентной массой вещества является его молярная масса, делённая на целое число, зависящее от химической реакции, в которой участвует вещество.

