Электролиз

Катод (–): металл катионы	Ерітіндіде бөлінеді
Li … Al (белсенді)	сутек H_2, металл бөлінбейді
Mn … Pb (орташа)	металл және сутек
Cu … Au (белсенділігі төмен)	тек металл

Анод (+): анион	Ерітіндіде бөлінеді
Cl^-, Br^-, I^-, S^{2-}	галоген немесе күкірт
SO_4^{2-}, NO_3^-, F^-, OH^-	оттек O_2

1 Балқыманың электролизі

$$2NaCl \rightarrow 2Na + Cl_2$$

2 Ерітіндінің электролизі

$$2NaCl + 2H_2O \rightarrow H_2 + Cl_2 + 2NaOH$$

3 Фарадей заңы

F = 96 500 Кл/моль

$$m = \frac{MIt}{zF}$$

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша.

Электролиз

Катод (–): катион металла	В растворе выделяется
Li … Al (активные)	водород H_2, металл не выделяется
Mn … Pb (средние)	металл и водород
Cu … Au (малоактивные)	только металл

Анод (+): анион	В растворе выделяется
Cl^-, Br^-, I^-, S^{2-}	галоген или сера
SO_4^{2-}, NO_3^-, F^-, OH^-	кислород O_2

1 Электролиз расплава

$$2NaCl \rightarrow 2Na + Cl_2$$

2 Электролиз раствора

$$2NaCl + 2H_2O \rightarrow H_2 + Cl_2 + 2NaOH$$

3 Закон Фарадея

F = 96 500 Кл/моль

$$m = \frac{MIt}{zF}$$

© 2026 walls.kz. Бесплатно для школ и учителей. Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.

Электролиз

Катод (−): металл катионы Катод (−): катион металла	**Ерітіндіде бөлінеді** В растворе выделяется
Li … Al (белсенді) Li … Al (активные)	сутек H_2, металл бөлінбейді водород H_2, металл не выделяется
Mn … Pb (орташа) Mn … Pb (средние)	металл және сутек металл и водород
Cu … Au (белсенділігі төмен) Cu … Au (малоактивные)	тек металл только металл

Анод (+): анион	**Ерітіндіде бөлінеді** В растворе выделяется
Cl^-, Br^-, I^-, S^{2-}	галоген немесе күкірт галоген или сера
SO_4^{2-}, NO_3^-, F^-, OH^-	оттек O_2 кислород O_2

1 Балқыманың электролизі

Электролиз расплава

$$2NaCl \rightarrow 2Na + Cl_2$$

2 Ерітіндінің электролизі

Электролиз раствора

$$2NaCl + 2H_2O \rightarrow H_2 + Cl_2 + 2NaOH$$

3 Фарадей заңы

Закон Фарадея

F = 96 500 Кл/моль

$$m = \frac{MIt}{zF}$$

© 2026 walls.kz. Мектептер мен мұғалімдерге тегін / Бесплатно для школ и учителей. Коммерциялық басып шығару және сату — тек құқық иесімен шарт бойынша / Коммерческая печать и продажа — только по договору с правообладателем.