Электролиз

1 **Фарадейдің бірінші заңы**

$$m = kIt = kq$$

2 **Фарадейдің екінші заңы**

M — молярлық масса, n — валенттілік

$$k = \frac{1}{F} \cdot \frac{M}{n}$$

3 **Фарадей тұрақтысы**

$$F = eN_A \approx 96\,500 \text{ Кл/моль}$$

Зат	k, мг/Кл	Зат	k, мг/Кл
Күміс	1,12	Никель	0,30
Мырыш	0,34	Алюминий	0,093
Мыс	0,33	Сутек	0,010

Қолданылуы: гальваностегия, металдарды тазарту, алюминий алу

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

Электролиз

1 **Первый закон Фарадея** $m = kIt = kq$

2 **Второй закон Фарадея**
M — молярная масса, n — валентность $k = \frac{1}{F} \cdot \frac{M}{n}$

3 **Постоянная Фарадея** $F = eN_A \approx 96\,500$ Кл/моль

Вещество	k, мг/Кл	Вещество	k, мг/Кл
Серебро	1,12	Никель	0,30
Цинк	0,34	Алюминий	0,093
Медь	0,33	Водород	0,010

Применение: гальваностегия, очистка металлов, получение алюминия

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

Электролиз

1 **Фарадейдің бірінші заңы**
Первый закон Фарадея

$$m = kIt = kq$$

2 **Фарадейдің екінші заңы**
Второй закон Фарадея
M — молярлық масса, n — валенттілік
M — молярная масса, n — валентность

$$k = \frac{1}{F} \cdot \frac{M}{n}$$

3 **Фарадей тұрақтысы**
Постоянная Фарадея

$$F = eN_A \approx 96\,500 \text{ Кл/моль}$$

Зат Вещество	k, мг/Кл	**Зат** Вещество	k, мг/Кл
Күміс Серебро	1,12	Никель	0,30
Мырыш Цинк	0,34	Алюминий	0,093
Мыс Медь	0,33	Сутек Водород	0,010

Қолданылуы: гальваностегия, металдарды тазарту, алюминий алу
Применение: гальваностегия, очистка металлов, получение алюминия

© 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.