Кроссворд по теме **«Электролиз»**

|  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- |
|  | 1 | **э** |  |  |
| 2 |  | **л** |  |  |  |  |  |
|  | 3 | **е** |  |  |  |  |  | | |
| 4 | **к** |  |  |  |  |  |  |  |
| 5 |  | **т** |  |  |  | | | |  |
| 6 |  | **р** |  |  |  |  |  | |
|  | 7 | **о** |  |  |  |  |  |  |
| 8 | **л** |  |  |  |  |  |  |
| 9 |  | **и** |  |  |  | | | |
|  | | **з** |  |  |  |  |  |  |

**По горизонтали:**

1. Английский химик, который в начале XIX века осуществил электролиз многих веществ.
2. Итальянский анатом и физиолог, имя которого увековечено в названии техники нанесения металлических покрытий электрохимическим способом.
3. Вещество, получающееся в электролизере в ходе электролиза раствора поваренной соли.
4. Процесс, протекающий на аноде.
5. Отрицательно заряженный электрод.
6. Английский физик, установивший законы электролиза в 30-х годах XIX века.
7. Газ, выделяющийся на катоде при электролизе раствора иодида калия.
8. Легкий серебристо-белый металл, широкое применение которого стало возможным благодаря электролизу.
9. Частица, движущаяся к положительно заряженному электроду.
10. Благородный металл, который осаждается в виде примеси при электролитическом рафинировании меди.

**Ответы**

1 – Дэви, 2 – Гальвани, 3 – щелочь, 4 – окисление, 5 – катод, 6 – Фарадей, 7 – водород,

8 – алюминий, 9 – анион, 10 – золото