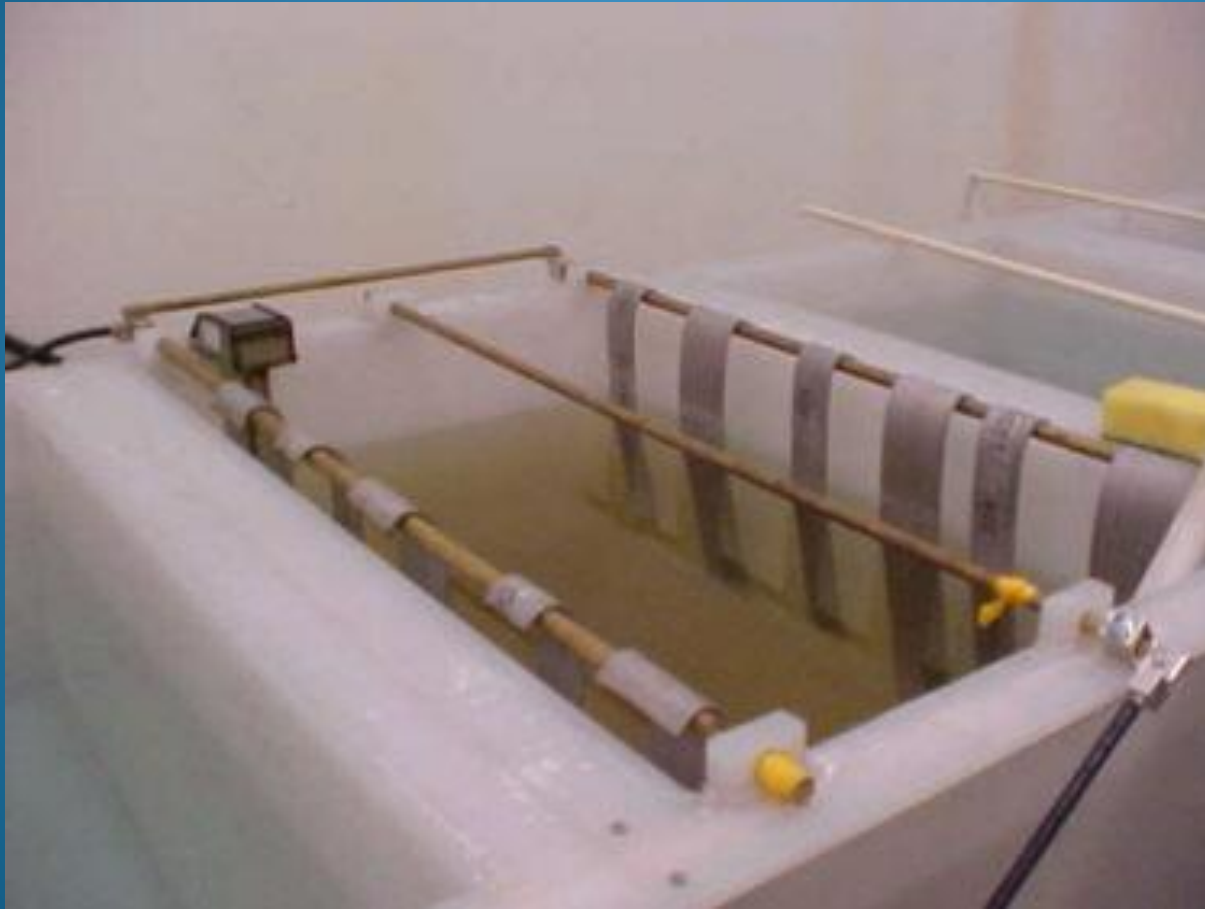


# Электролиз

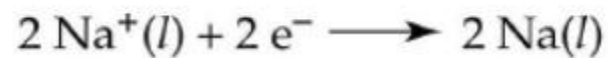
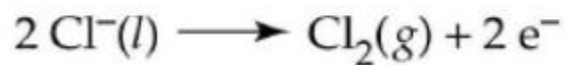
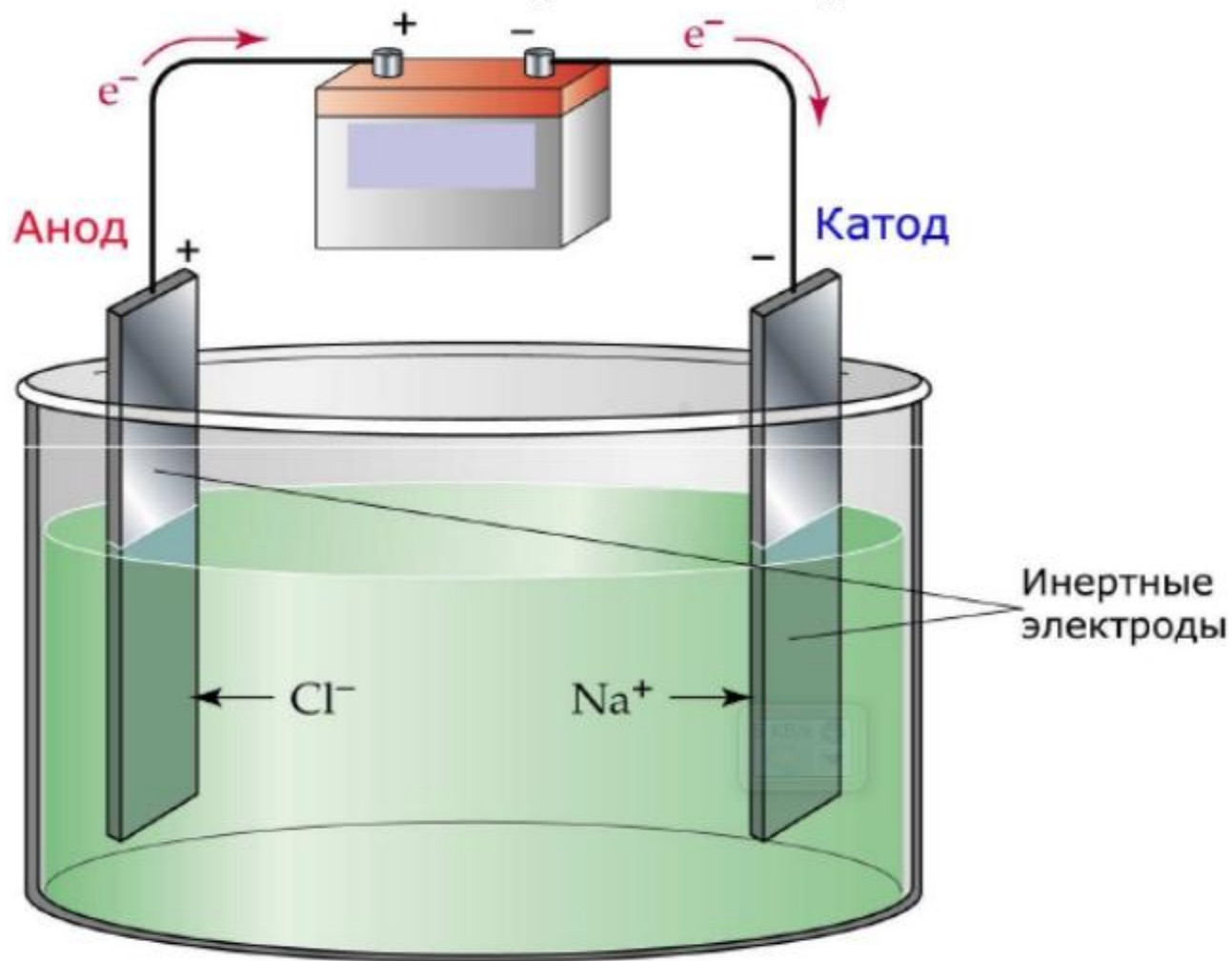


■ ■ ■



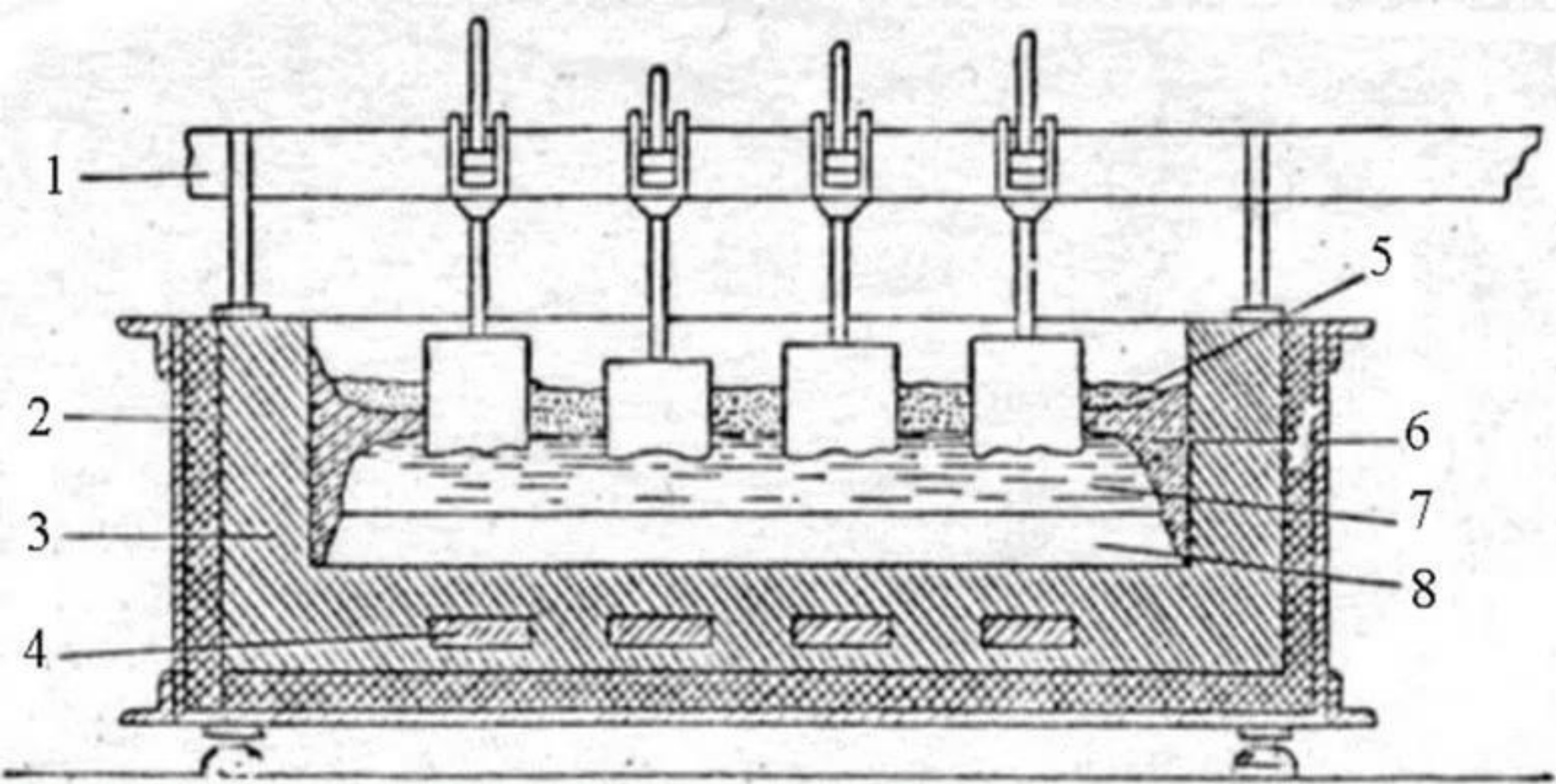
- **Электрoлиз** — физико-химический процесс, состоящий в выделении на *электродах* составных частей растворённых веществ или других веществ, являющихся результатом вторичных реакций на электродах, который возникает при прохождении электрического тока через раствор, либо расплав *электролита*.

# Схема электролиз расплава



- Постоянный ток - это направленный поток электронов, исходящий от любого источника электричества. Электролит - вещество, раствор которого способен проводить электрический ток. Электроды - пластинки из определенных материалов, соединенные между собой, которые пропускают электричество через себя (анод и катод). Окислительно-восстановительная реакция - это процесс, при котором происходит изменение степеней окисления участников. То есть одни ионы окисляются и повышают значение степени окисления, другие, напротив, восстанавливаются, понижая ее.

- Явление электролиза широко применяется в современной промышленности. В частности, электролиз является одним из способов промышленного получения алюминия, водорода, а также натрия, хлора, хлорорганических соединений, диоксида марганца<sup>[2]</sup>, пероксида водорода. Также электролиз является основным процессом, благодаря которому функционирует химический источник тока.



**Рис... Электролитическая ванна (электролизёр)  
для получения алюминия:**

**1 – анодная шина; 2 – теплоизоляция; 3 – угольная набойка;  
4 – катодная шина; 5 – глинозём; 6 – застывший  
электролит; 7 – расплавленный электролит;  
8 – расплавленный алюминий.**



Не все вещества будут  
электролизироваться при  
пропускании электрического  
тока. Существуют некоторые  
закономерности и правила.



**СПАСИБО ЗА  
ВНИМАНИЕ.**