

# Инструментальные методы анализа 2 часть

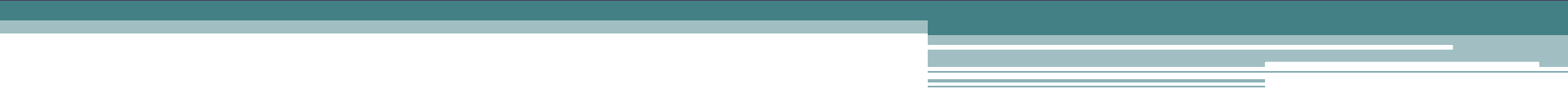
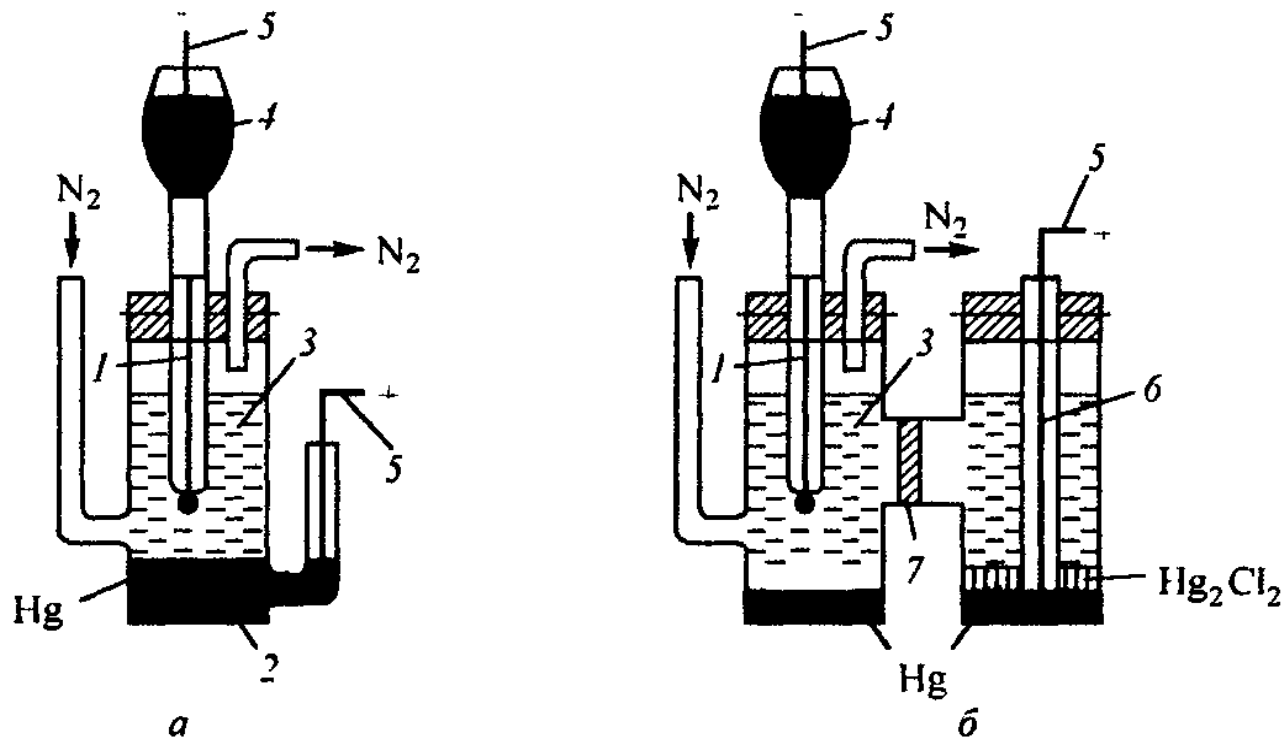
A series of horizontal lines in teal and light blue colors, with varying lengths and offsets, creating a modern, layered effect across the middle of the slide.

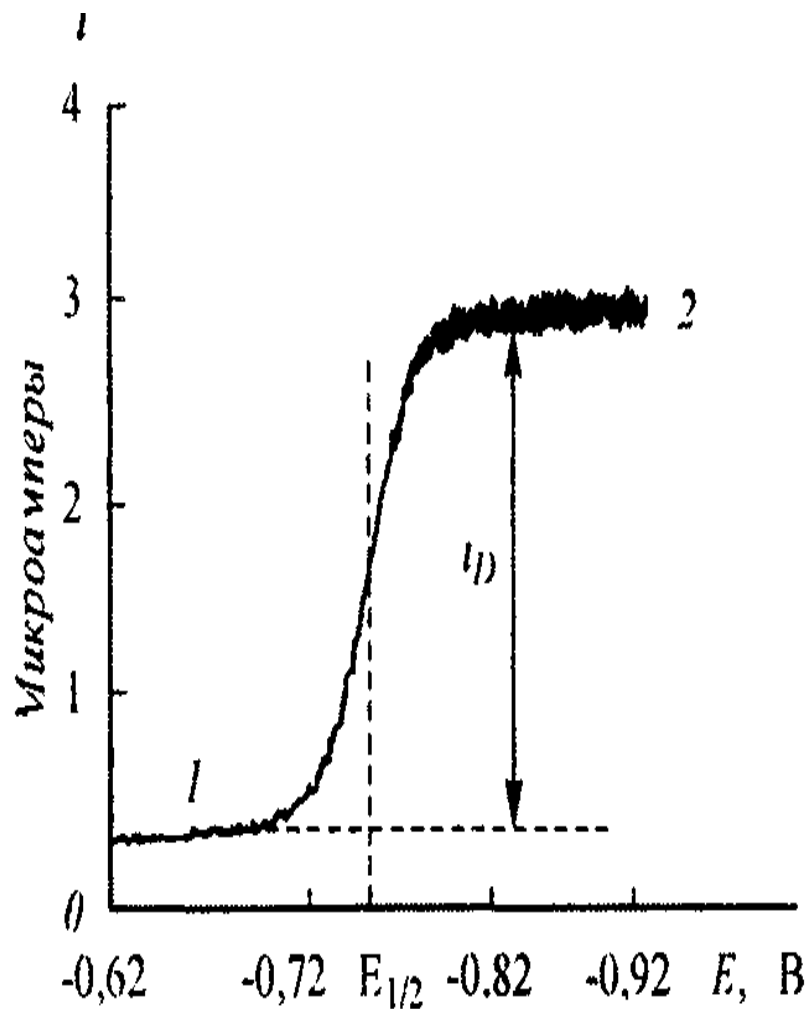
Схема полярографической ячейки с ртутным капающим электродом и с ртутным анодом (а) или с насыщенным каломельным электродом (б):



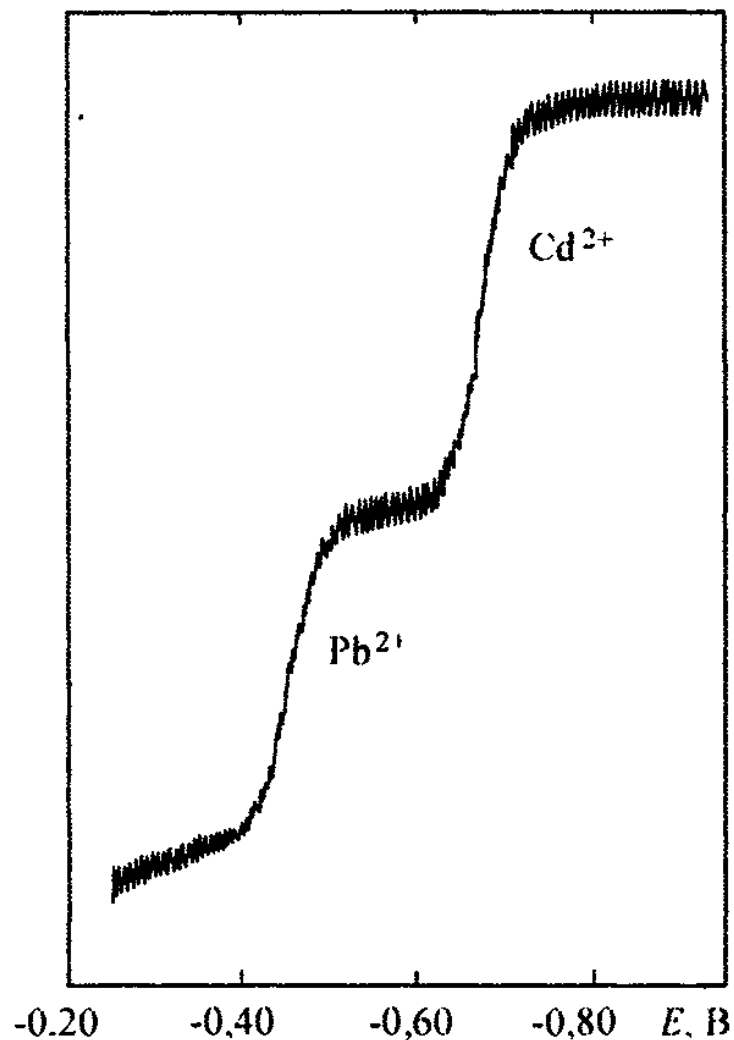
- 1 — ртутный капающий электрод, 2 — ртутный анод. 3 — анализируемый раствор, резервуар с жидкой ртутью, 5 — проводники к внешнему источнику постоянного тока, насыщенный каломельный электрод. 7 — пробка из пористого стекла

Полярограмма водного щелочного 0.0005 моль/л раствора нитрата свинца при 25 °С

(/ — ток, E — потенциал):



- 1 — остаточный ток. 2 — предельный ток
- Значения потенциала даны относительно насыщенного каломельного электрода.  $I_D$  — диффузионный ток.  $E_{1/2}$  — потенциал полуволны



Полярограмма  
раствора,  
содержащего  
катионы кадмия и  
свинца.

$i$  — ток,  
 $E$  — приложенный  
потенциал  
относительно  
насыщенного  
каломельного  
электрода