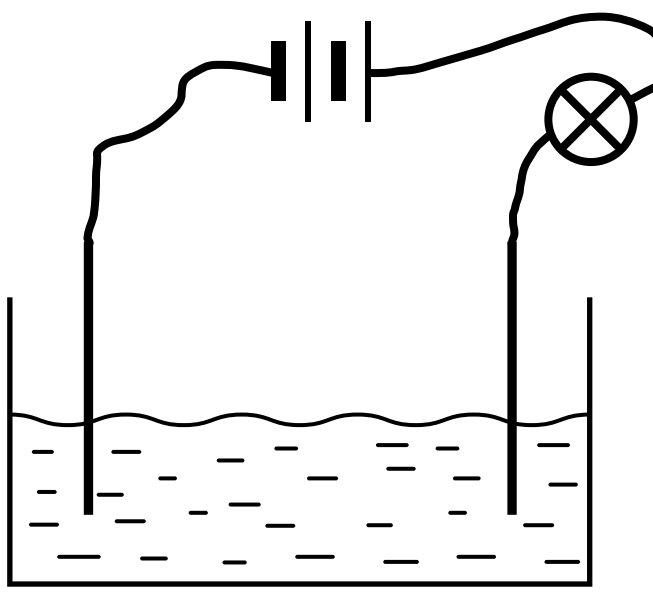


①



Ж. бывают изоляторы, проводн., п/проводн.

Ж. проводн.

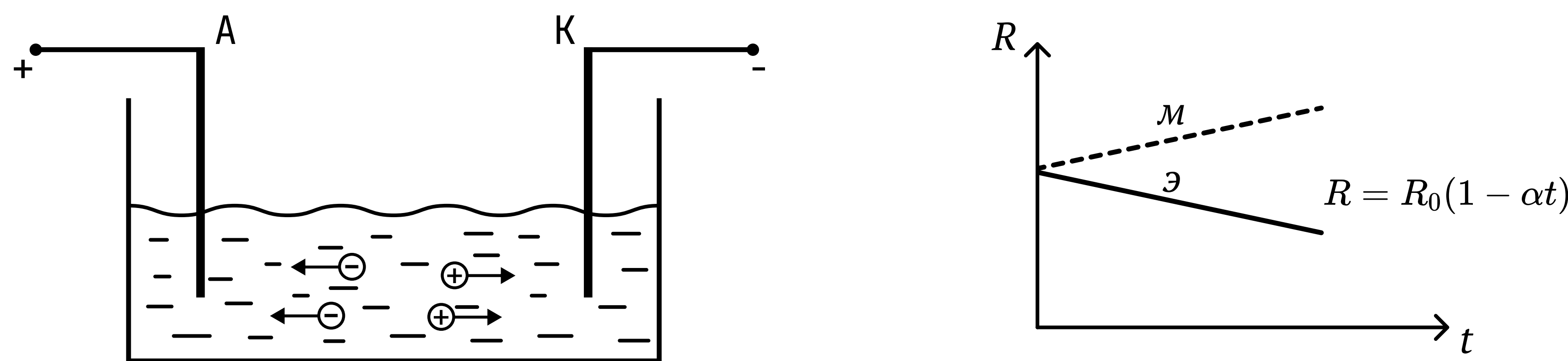
с \bar{e} проводн. (ртуть, распл. металлы)

с ионной провод. (электролиты)

Электролитическая диссоциация – распад молекул вещества на ионы под действием растворителя



Электролиз – выделение вещества на электродах при окислительно-восстановительных реакциях



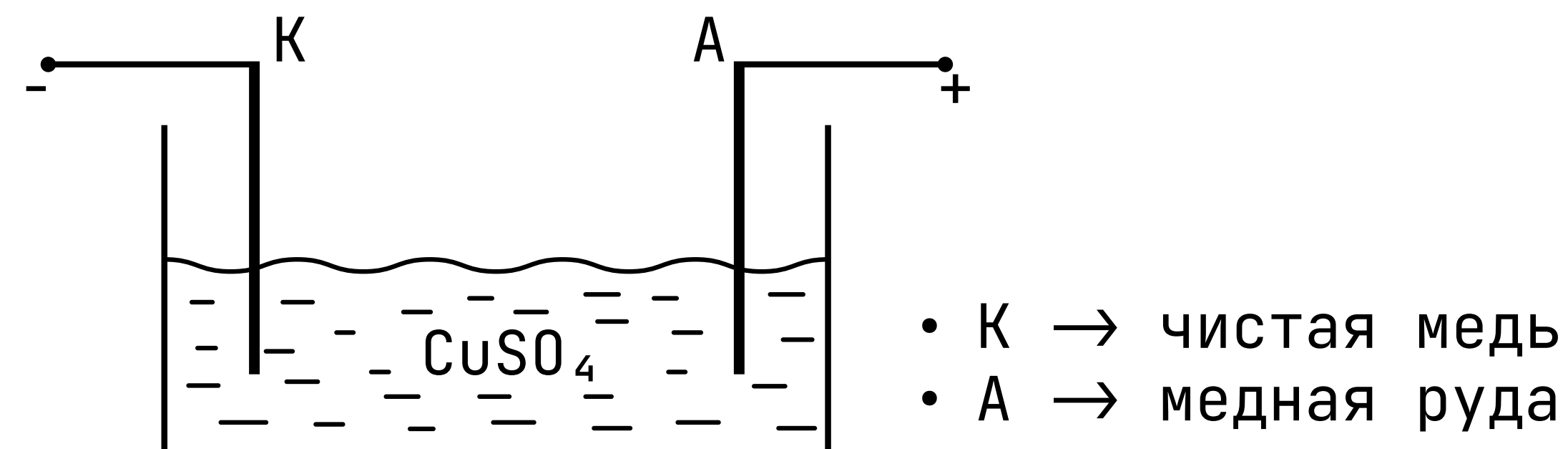
② Закон электролиза (Фарадея)

$$m = m_{0_i} \cdot N_i = \frac{M}{N_A} \cdot \frac{q}{q_{0_i}} = \frac{M \cdot I \cdot \Delta t}{N_A \cdot e \cdot n} = k \cdot I \cdot \Delta t$$

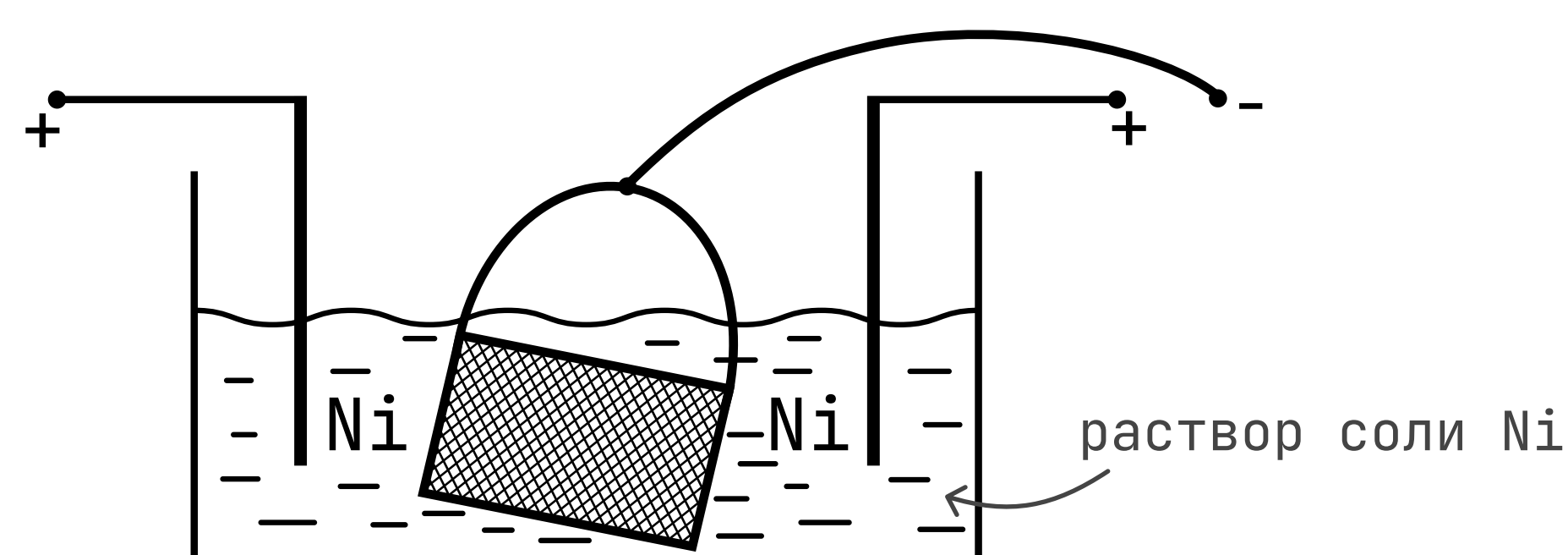
$k \rightarrow$ электрохимический эквивалент

③ Использование электролиза в технике

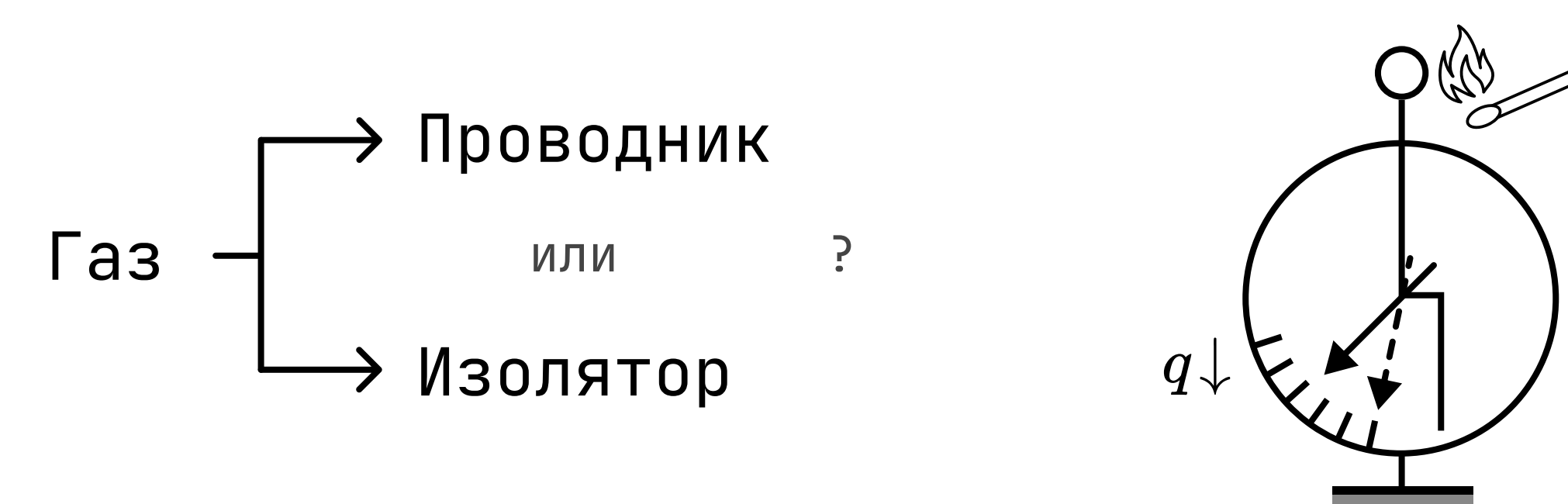
1. Получение чистой меди



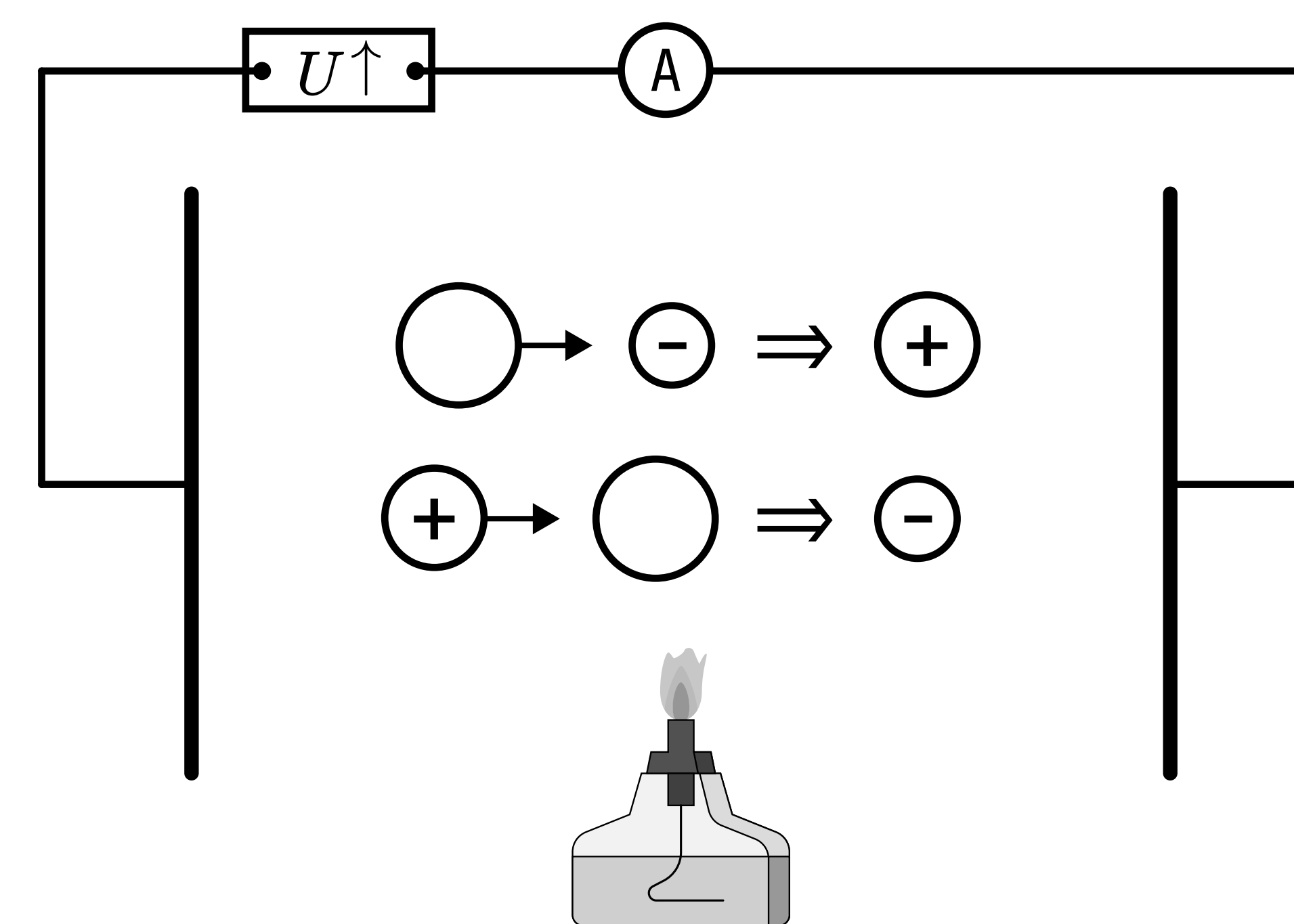
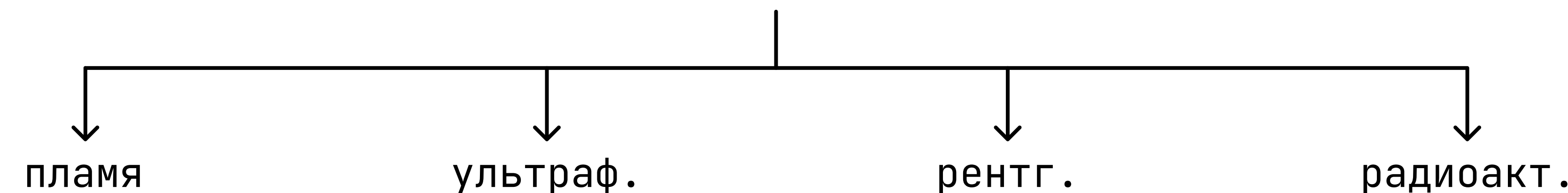
2. Никелирование, хромирование, золочение



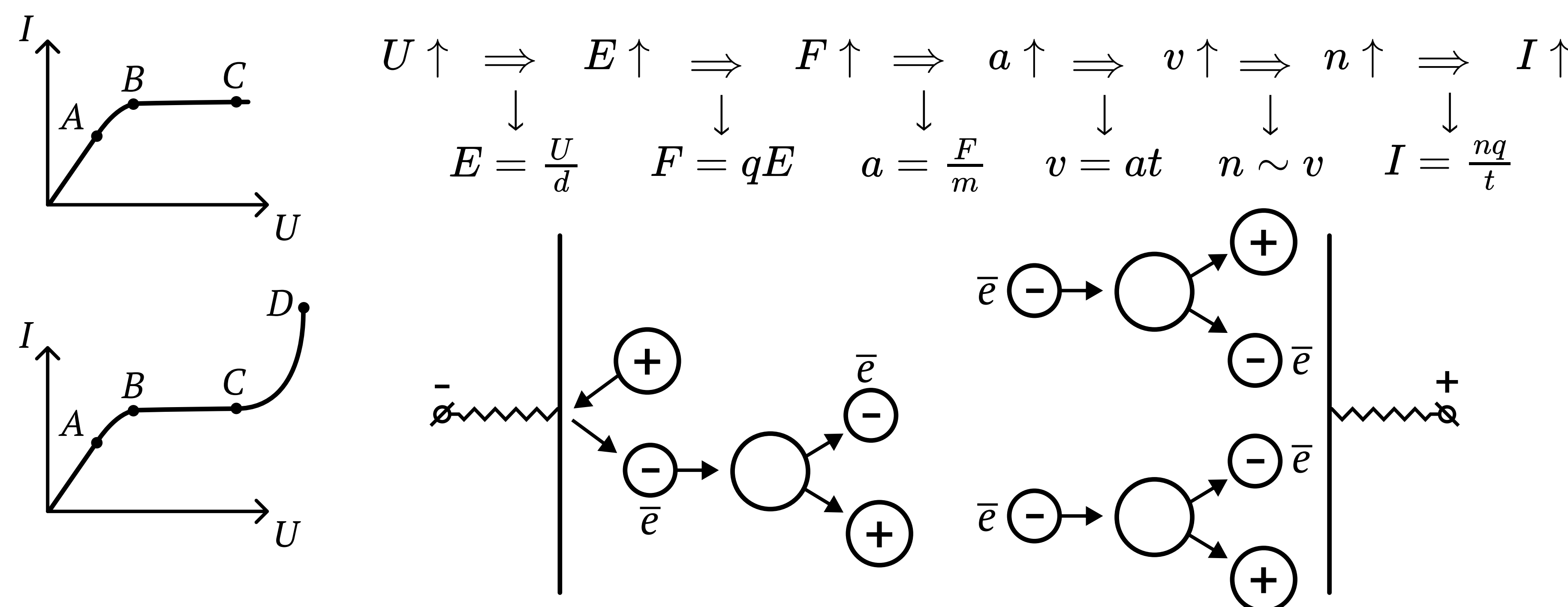
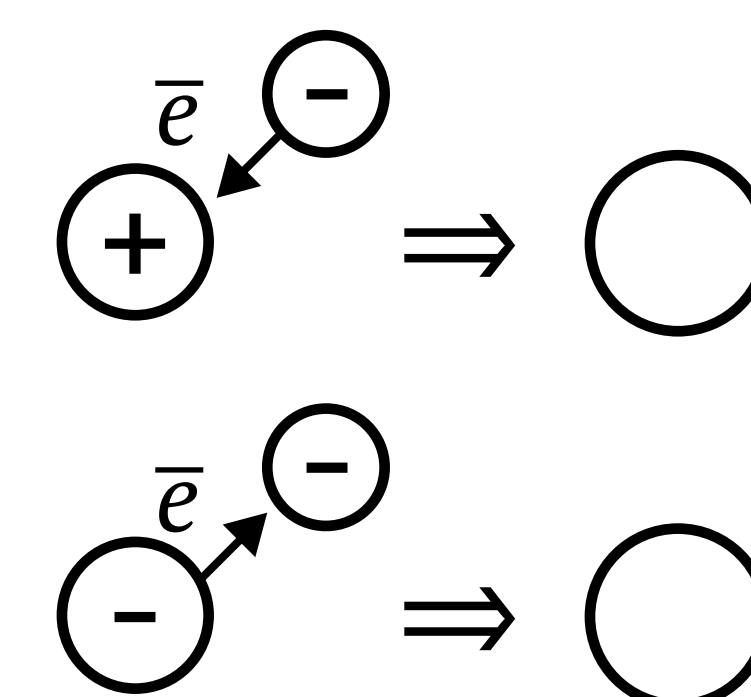
3. Гальванопластика – получение металл. копий с рельефных изображений (Якоби; Матрицы в типографии)



Под воздействием ионизатора газ становится проводником

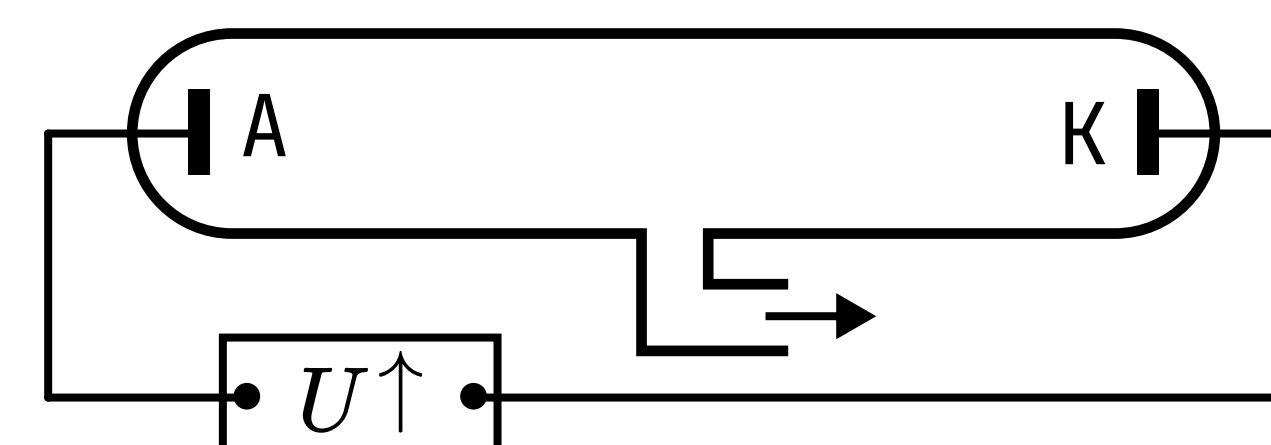


Рекомбинация:



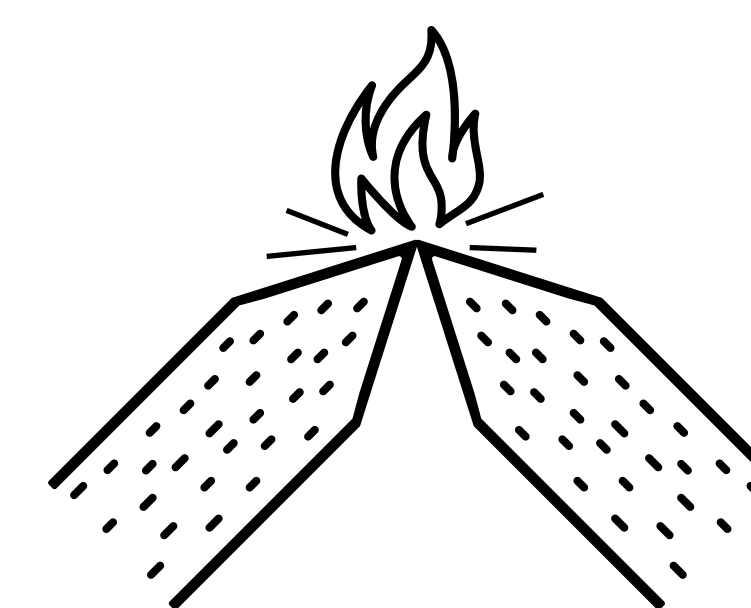
Виды газового разряда

1. Тлеющий разряд ($p < p_A$)



2. Коронный разряд
3. Искра (молния)

4. Дуговой разряд (Петров 1802г)



(дувные печи, «Юпитер», прожектор)