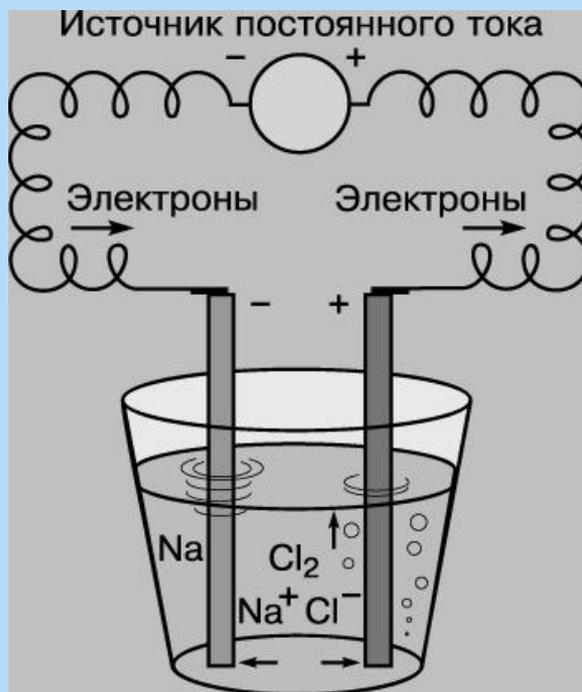


Способы получения натрия:

- 1. Электролиз расплава хлорида натрия.*
- 2. Электролиз гидроксида натрия.*
- 3. Прокаливание карбоната натрия с углем без доступа воздуха.*
- 4. Нагревание гидроксида натрия с железом при температуре красного каления.*
- 5. Восстановление карбоната натрия железом, алюминием.*
- 6. Восстановление хлорида натрия алюминием, магнием, кальцием, гидридом кальция, силицидом кальция, карбидом кальция, свинцом.*
- 7. Восстановление гидроксида натрия тонкоизмельченным железом, ферросилицием, карбидом кальция, коксом.*

Электролиз расплава хлорида натрия (поваренной соли)



Для получения расплава кристаллы хлорида натрия необходимо нагреть до 500 – 600 градусов.

Прокаливание карбоната натрия с углем без доступа воздуха.



Раньше натрий получали восстановлением карбоната натрия углём. Для этого в железную емкость плотно укладывали уголь и карбонат натрия.

После этого производили нагрев смеси до 1000 градусов. Такое получение натрия называется способом Девилля:

*Электролиз гидроксида
натрия*

