

Az alábbiakban két folyamatot kell összehasonlítani. (2007. október)

A) Daniell-elem (működés közben)

B) Sósav elektrolízise

C) Mindkettő

D) Egyik sem

1. A katódon redukció játszódik le.
2. Az anódon klórgáz keletkezik.
3. Az anódon cink válik le.
4. A katód a pozitív pólus.
5. A rendszerben kémiai energia alakul elektromos energiává.
6. A folyamat során a katódon fém válik le.
7. A folyamatban az elektródokon keletkező gázok anyagmennyiség aránya 1:1.
8. Az elektromotoros ereje standard körülmények között 1,1 V.
9. Az anód környezetében az oldat fenolftalein hatására megpirosodik.
10. Az elektródok közös elektrolitoldatba merülnek.

(1. C 2. B 3. D 4. A 5. A 6. A 7. B 8. A 9. D 10. B)