

**1. Az alábbiakban két elektródot kell összehasonlítani. (2017. május)**

**A) Katód**

**B) Anód**

**C) Mindkettő**

**D) Egyik sem**

1. Elektrolízis során itt történik redoxireakció.
2. Galvánelem esetén itt oxidáció történik.
3. Elektrolízis során itt elektronfelvétel zajlik.
4. Galvánelemben ez a negatív pólus.
5. Mindig pozitív pólust jelent.
6. A Daniell-elemben a cinkelektrod.
7. Elektródpotenciál-értéke az elektromotoros erő.
8. Elektrolízis során itt elektronleadás zajlik.
9. A Daniell-elemben a pozitív elektród.
10. Mindig fémből készül.
11. A sósav elektrolízise során itt klórgáz fejlődik.
12. Grafitból is készülhet.

Megoldás: 1. C 2. B 3. A 4. B 5. D 6. B 7. D 8. B 9. A 10. D 11. B 12. C