

## Fișă de lucru individual

### Curentul electric în electroliți.

**Bifăm răspunsul corect, în castă scriem rezolvarea:**

1. La electroliza soluției apoase de  $\text{ZnSO}_4$  s-a degajat 61,2g de zinc. Ce energie a curentului electric s-a consumat, dacă tensiunea este de 10V. Exprimați răspunsul în kWh.

a) 0,05kWh

b) 0,5kWh

c) 0,005kWh

2. Două băi electrolitice sunt legate în serie. În acelaș interval de timp în prima baie s-a degajat 19,5g de zinc, iar în baia a doua-11,2g de fier. Zincul este bivalent. Determinați valența fierului.

a) 1

b) 2

c) 3

