

Faraday I. törvénye alapján az elektrolízis során kivált anyagmennyiség az átfolyt töltéssel arányos:

$$m = k \cdot It.$$

A II. törvény alapján egyenértéksúlynyi anyag kiválasztásához $Q_F = 96\,500$ coulomb töltés szükséges:

$$m_{\text{egy}} = m_a/V = k \cdot Q_F,$$

ahol m_a az atomsúly, V a vegyérték. Két egyenletünket egymással elosztva és rendezve

$$m_a = \frac{Vm \cdot Q_F}{It}.$$

A numerikus adatokkal $m_a = 16$ g (a tömeget g-okban, az áramot A -ben, az időt s -ban írjuk be). Eszerint oxigénről van szó.

Kun Mária (Tiszaföldvár, Hajnóczy J. g. IV. o. t.)