

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

$$m = k \cdot It.$$

A II. törvény alapján egyenértékűnyi 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* (Tiszaöldvár, Hajnóczy J. g. IV. o. t.)