

2013.09.24.

## Níkkel-vonok meghatározása

### A mérés menete:

- az ampulla tartalmát 200 ml-es mérőlámpába mossa a t.
- 3 400 ml-es fölösítőben egyenlítet 50 ml-törzsoldatot pipettára
- helyre u. 2 M-os fósávval megárasztottan
- 150 cm<sup>3</sup> re egyenlítettek ki deszt. vizrel
- az oldatot feljáralták
- 1-2 perc varázsolás után 30 ml 1%-os alkoholos dimetil-glicoximot adtak hozzá
- 1:1 ligetáni amminium - hidroxiddal reagáltak
- rész. csapadék vált le
- kifürdöni 2 draf törzstettek
- lementi tömegü 63-as üveghűtőn működik
- 3 draf sebűtőszerekben működött
- lementek a sebű + csapadék tömegét

Mérési eredmények: ampulla száma: 10338

Üvegszínű tömege:

$$m = 35,0125 g$$

$$m = 33,5360 g$$

$$m = 33,9439 g$$

Üvegszínű + csapadék tömege:

$$m_{\text{cs}1} = 35,0828 g$$

$$m_{\text{cs}2} = 33,6067 g$$

$$m_{\text{cs}3} = 34,0143 g$$

Számolás:

$$m_1 = m_{\text{cs}1} - m_{\text{cs}1} = 0,0703 g = 70,3 \mu g$$

$$m_2 = m_{\text{cs}2} - m_{\text{cs}2} = 0,0704 g = 70,7 \mu g$$

$$m_3 = m_{\text{cs}3} - m_{\text{cs}3} = 0,0704 g = 70,4 \mu g$$

$$\text{Mátlag} = 70,4667 \mu g$$

állazmátrixi szorzsávam: 0,2032

$$m_{\text{Ni}} = 70,4667 \mu g \cdot 0,2032 = 14,32 \mu g \quad 50 \text{ ml-ben}$$

$$200 \text{ ml-ben: } m_{\text{Ni}} = 4 \cdot 14,32 \mu g = 57,28 \mu g$$

A 10338-as ampulla Ni-von tartalma: 57,28 μg