

KOI

Először meg kell határozni a vas-ammónium-szulfát mérőoldat koncentrációját a faktorozás során mért fogyásból. Utána a 3 minta átlagfogyásából, valamint a referenciaoldatra mért fogyásból meghatározható a minta, illetve a referenciaoldat kémiai oxigénigénye. Ha a referenciaoldat KOI-e az 500 mg/l-es elméleti KOI-tól legfeljebb $\pm 5\%$ -ra tér el, a kísérleti körülmények megfelelőek.

A minták térfogata minden esetben 10 ml; ezenkívül 10 ml desztillált vízzel lettek hígítva. A ZH-ra tanulókat meg a mérőoldat koncentráció meghatározáshoz és a KOI számításhoz használt összefüggéseket!

#	1. fogyás (ml)	2. fogyás (ml)	3. fogyás (ml)	Referenciafogyás (ml)	Vak fogyás (ml)	Faktorozás fogyás (ml)
1.	12,80	12,90	12,85	7,05	12,90	22,50
2.	11,95	11,75	11,85	8,10	13,00	20,55
3.	8,95	8,90	9,10	5,50	11,85	23,05
4.	10,00	10,10	9,95	7,05	11,05	21,80
5.	8,00	8,10	7,95	4,95	10,05	20,10

TOC

A TOC a TC és a IC különbsége; a TC-be beleszámít az összes széntartalmú vegyület, a IC-be csak a karbonátok és hidrogén-karbonátok. Ki kell számolni, hogy az adott anyag tömegének hány %-a szén, majd ezt meg kell szorozni az adott anyag koncentrációjával. A TC-hez összegezni kell az összes minta széntartalmát, az IC-hez a szerves minták széntartalmát.

#	Összetétel
1.	$C_8H_5KO_4$: 1,1 g/l ; Na_2CO_3 : 1 g/l ; $NaHCO_3$: 0,5 g/l ; NaCl: 2,2 g/l
2.	Na_2CO_3 : 1 g/l ; $NaHCO_3$: 0,5g/l ; NaCl: 2 g/l
3.	$C_8H_5KO_4$: 3 g/l; $NaHCO_3$: 2 g/l
4.	$C_8H_5KO_4$: 0,5 g/l; Na_2CO_3 : 1 g/l; $NaHCO_3$: 2,5 g/l
5.	$C_8H_5KO_4$: 0,8 g/l; Na_2CO_3 : 0,4 g/l; NaCl: 5 g/l

Megoldások

KOI

#	Kísérleti körülmények	Minta KOI (mg/l)
1.	megfelelő	4,27
2.	nem megfelelő	107,45
3.	nem megfelelő	238,79
4.	nem megfelelő	91,01
5.	megfelelő	194,23

TOC

#	TOC (mg/l)
1.	517,09
2.	0,00
3.	1410,24
4.	235,04
5.	376,07