

EXAMENUL DE BACALAUREAT – 2008

**Probă scrisă la: ANALIZA CHIMICĂ CANTITATIVĂ ȘI CALITATIVĂ; SUPRAVEGHEREA ȘI
CONTROLUL APEI POTABILE
Proba E**

**Filieră Tehnologică, Profilul: resurse naturale și protecția mediului, Specializarea:
tehnician prelucrarea lemnului**

- Toate subiectele sunt obligatorii. Se acordă 10 puncte din oficiu.
- Timpul efectiv de lucru este de 3 ore.

I TÉTEL (30 pont) – Varianta 034

I.1. Írjátok a vizsgalapra az alábbi kijelentések (1 – 5) számait, melléjük a megfelelő betűjelet úgy, hogy a kijelentések igazak legyenek: **(10 p)**

1. A NaOH oldat korrekciós faktorának meghatározásához használt indikátor a:
a. keményítő
b. fenolftalein
c. metilnarancs
d. murexid
2. Klór hatására a víz íze :
a. keserű
b. fanyar
c. fémes
d. sós
3. A nátrium-tioszulfát vegyi képlete:
a. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
b. $\text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_6$
c. NaS_2O_3
d. $\text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_4$
4. A víz összes oldottanyag-tartalmának mértékegysége:
a. mg/ml
b. mg/dm^3
c. ml NaOH 0,1n/dm³
d. német fok
5. A KOH meghatározásának alapját képező reakció :
a. komplex vegyületeket képző
b. csapadékképző
c. oxidációs-redukciós
d. semlegesítő

I.2. Az **A** oszlopban az víz minőségindikátorai vannak felsorolva, a **B** oszlopban, azok az anyagok, amelyek meghatározzák ezeket . Írjátok a vizsgalapra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10 p)**

A. Minőségindikátor	B. Az indikátorokat meghatározó anyagok
1. állandó lúgosság	a. oxidálható anyagok
2. összes lúgosság	b. szabad bázisok és alkáli- karbonátok
3. CCOMn	c. szabad bázisok és alkáli- karbonátok és bikarbonátok
4. íz	d. szerves és szervetlen anyagok amelyek nem illékonyak 105°C-on
5. összes oldottanyag-tartalom	e. bizonyos határértéken felüli ásványi sók és szerves anyagok

- f.** szabad szén-dioxid, ásványi savak vagy sók alkáli hidrolízissel

I.3. Írjátok a vizsgalapra az alábbi kijelentések betűjelét **(a, b, c)** , melléjük **I** betűt, ha igaznak, **H** betűt, ha hamisnak ítéletek , majd a hamisakat alakítsátok igaz kijelentésekké **(10p)**

- a.** A vízben található kalcium meghatározásának alapja egy semlegesítő reakció.
- b.** A semlegesítő reakciókban a késav grammegyenértéke 49. ($M_{\text{H}_2\text{SO}_4}=98$)
- c.** Állandó lúgossága van a víznek, ha fenolftalein jelenlétében rózsaszínre színeződik.