

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 TÊTEL (30 pont) – Varianta 025

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

1. A nátrium- tioszulfát oldat korrekciós faktorának meghatározásához használt indikátor a :
 - a. murexid
 - b. fenolftalein
 - c. metilnarancs
 - d. keményítő
2. A fenolftalein színe savas közegben:
 - a. piros
 - b. lila
 - c. színtelen
 - d. kék
3. Az összes keménység meghatározásakor a színátcsapás:
 - a. sárgából narancssárgába
 - b. pirosból világoskékbe
 - c. színtelenből gyenge rózsaszínbe
 - d. rózsaszínből lilába
4. Az összes oldottanyag-tartalom meghatározásához szükséges anyagok:
 - a. porcelán csésze, szárítószekrény, analitikus mérleg, exikátor, vízfűrdő
 - b. platina csésze, vízfűrdő, analitikus mérleg
 - c. platina csésze, szárítószekrény, technikai mérleg, exikátor, vízfűrdő
 - d. platina csésze, szárítószekrény, vízfűrdő, exikátor
5. A NaOH oldat faktorának meghatározásához használt etalon anyag a :
 - a. Na_2CO_3
 - b. $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10\text{H}_2\text{O}$
 - c. $\text{H}_2\text{C}_2\text{O}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
 - d. $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$

I.2. Az **A** oszlopban a víz lehetséges ízei, a **B** oszlopban a víz ízét megváltoztató anyagok
vannak felsorolva. Írjátok a vizsgalapra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10p.)**

A. A víz íze	B. Anyag
1. keserű	a. kalcium
2. fanyar	b. kloridok
3. sós	c. bélsár
4. fémes	d. vas
5. visszataszítóan édes	e. magnézium
	f. növényi anyagok

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

- a. A lúgosság meghatározásának alapját egy redox reakció képezi.

- b.** A titrálás végét jelenti az a pillanat, amikor a rendszer egy tulajdonságának megváltozását érzékeljük (szín, pH, csapadék megjelenése).
- c.** A kémiai oxigénfogyasztás (CCOMn) meghatározásakor használt indikátor a murexid.