

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 028

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

1. Egy íztelen, szagtalan vízminta intenzitás foka:
 - a. 0
 - b. 1;
 - c. 2;
 - d. 3;
2. Kalcium hatására a víz íze :
 - a. fanyar
 - b. keserű
 - c. fémes
 - d. visszataszítóan édeskés
3. A NaOH oldat korrekciós faktorának meghatározásához használt indikátor a:
 - a. murexid
 - b. fenolftalein
 - c. metilnarancs
 - d. keményítő
4. 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. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
 - d. $\text{Na}_2\text{S}_4\text{O}_4$
5. A víz lúgosságának mértékegysége:
 - a. német fok
 - b. ml HCl 1N/dm³
 - c. mg/dm³
 - d. mg/ml

I.2. Az **A** oszlopban az ivóvíz minőségindikátorai, a **B** oszlopban ezek meghatározásához használt módszerek elvei vannak felsorolva. Írjătok a vizsgalapra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10 p)**

A. Minőségindikátor	B. A meghatározás módszerének elve
1. kalcium	a. organoleptikus megállapítás
2. lúgosság	b. hígított savval való semlegesítés, indikátor jelenlétében
3. CCO Mn	c. szerves anyagok oxidálása, melegen, savas közegben
4. íz	d. kelát típusú komplex vegyületek képződése az EDTA -val
5. összes oldottanyag-tartalom	e. a szerves és szervetlen anyagok elkülönítése a vízből, párologtatással, amit mérés követ
	f. HCl ~ 0,1 n oldattal való titrálás

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 víz oxidálható anyagainak meghatározását, kálium-permanganát használatával, bázikus közegben végezzük..
- b.** Egy 1,0155 faktorú oldat, koncentráltabb, mint egy pontos koncentrációjú oldat.
- c.** Kloridok hatására a víz íze fémes.