

EXAMENUL DE BACALAUREAT – 2008

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

Filieră Tehnologică, Profilul: resurse naturale □ i 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 029

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 HCl oldat korrekciós faktorának meghatározásánál használt indikátor a:
 - a. murexid
 - b. fenolftalein
 - c. metilnarancs
 - d. keményítő
2. Az összes oldottanyag-tartalom meghatározásához szükséges anyagok:
 - a. porcelán csésze, szárítószekrény, technikai mérleg, exikátor, vízfürdő
 - b. porcelán csésze, szárítószekrény, analitikus mérleg, exikátor, vízfürdő
 - c. pocelán csésze, vízfürdő, analitikai mérleg
 - d. porcelán csésze, szárítószekrény, vízfürdő, exikátor
3. Az eriokrómfekete-T indikátort használjuk a víz:
 - a. kalcium meghatározására
 - b. magnézium meghatározására
 - c. lúgosság meghatározására
 - d. ízének meghatározására
4. A NaOH oldat korrekciós faktorának meghatározásánál 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. $(\text{NH}_4)_2\text{Fe}(\text{SO}_4)_2$
5. A víz organoleptikus tulajdonságai:
 - a. szín
 - b. íz és szag
 - c. íz, szag és pH
 - d. lúgosság és savasság

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. sós	a. kalcium
2. fanyar	b. kloridok
3. keserű	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 ítéletek, majd a hamisakat alakítsátok igaz kijelentésekké **(10p).**

- a. Egy redox reakció folyamán a redukálószer elektronokat vesz fel.

- b.** A vízben található oxidálható anyagok mennyiségét (CCOMn) $\text{mgKMnO}_4/\text{dm}^3$ -ben fejezzük ki.
- c.** A murexid egy sav-bázis indikátor.