

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 003

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

1. Ha túl nagy mennyiségben van jelen, sós ízt kölcsönöz a víznek a:
a. kalciumion
b. magnéziumion
c. klórion
d. vasion
2. Az állandó lúgosság meghatározásához használt indikátor a:
a. metilnarancs
b. fenolftalein
c. keményítő
d. murexid
3. Az eriokrómfekete-T egy:
a. színindikátor
b. mérőoldat
c. fémkrom indikátor
d. titrált anyag
4. Egy német keménységi foknak megfelel:
a. 10g CaO/l vízben
b. 10mg CaO/l vízben
c. 10mg CaCO₃ /l vízben
d. 10g CaCO₃ /l vízben
5. Egy NaOH ~0,1n oldat faktorának meghatározásához használt indikátor a :
a. murexid
b. eriokrómfekete-T
c. fenolftalein
d. metilnarancs

I.2. Az **A** oszlopban a víz összetételében jelenlevő sók, a **B** oszlopban azok megnevezései vannak felsorolva. Írjátok a vizsgalapra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10 p)**

A. Kationok sói	B. A sók megnevezése
1. K ₂ CO ₃	a. kalcium-klorid
2. Ca(HCO ₃) ₂	b. magnézium-szulfát
3. MgSO ₄	c. magnézium-szulfid
4. NaCl	d. kálium-karbonát
5. CaCl ₂	e. kalcium-bikarbonát
	f. nátrium-klorid

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 összes oldottanyag-tartalmát mg / dm^3 –ben fejezzük ki.
 - b. A komplexon III nem egy etalon oldat.
 - c. A borax kémiai képlete : $\text{Na}_2 \text{B}_2 \text{O}_7 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$
-