

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 TÊTEL (30 pont) – Varianta 020

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

1. A víz szagának mennyiségi kifejezésére használt az :
 - a. intenzitás fok
 - b. szín fok
 - c. szuszpenziós-mennyiség
 - d. elemzett térfogat
2. Egy oldat korrekciós faktorának mértékegysége:
 - a. ml
 - b. mg
 - c. mg /l
 - d. mértékegység nélküli
3. A víz kalcium tartalmának meghatározásakor a színátcsapás:
 - a. színtelenből halványsárgába
 - b. halványsárgából narancssárgába
 - c. rózsaszínből lilásba
 - d. színtelenből világoskékbe
4. Egy német keménységi foknak megfelel:
 - a. 10mg CaO/lvíz
 - b. 10g CaO/l víz
 - c. 10mg CaCO₃ /l víz
 - d. 10g CaCO₃ /l víz
5. A KOH meghatározására használjuk a:
 - a. boraxot
 - b. sósavat
 - c. EDTA-t
 - d. kálium-permanganátot

I.2. Az A oszlopban íz típusok, a B oszlopban a víz ízét megváltoztató anyagok vannak felsorolva. Íjátok 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. állati szervezetek
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. A fixnál oldatokat etalon oldatok előállítására használjuk.
- b. A kálium-permanganát bázikus és meleg közegben fejti ki hatását.
- c. A nátrium-tioszulfát vegyi képlete: $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7$