

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 045

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

1. A NaOH, faktorának meghatározásakor, HCl oldattal való titrálással, a használt indikátor:
 - a. fenolftalein;
 - b. metilnarancs;
 - c. metilvörös;
 - d. keményítő;
2. A Ca^{2+} ivóvízből való meghatározásakor, az egyenértékpontnál a színátcsapás:
 - a. rózsaszínből liláskékbe;
 - b. tartós kékből pirosba;
 - c. pirosból sárgába;
 - d. liláspirosból színtelenbe;
3. A túl sok magnézium hatására a víz íze :
 - a. sós;
 - b. keserű;
 - c. fanyar;
 - d. fémes;
4. Az állandó lúgosságot HCl 0,1 N oldattal való titrálással határozzuk meg, ahol jelen van a :
 - a. metilnarancs;
 - b. fenolftalein;
 - c. murexid;
 - d. eriokrómfekete- T;
5. A víz Mg^{2+} tartalmának komplexonometriai meghatározásakor használt indikátor a :
 - a. keményítő;
 - b. fenolftalein;
 - c. eriokrómfekete T;
 - d. metil-vörös;

I.2. Az **A** oszlopban az ivóvíz ízének érzékelési fokozatai, a **B** oszlopban a víz ízének intenzitás fokai vannak felsorolva. Írjátok a vizsgalapra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10 p)**

A. A víz ízének érzékelési fokozatai	B. Intenzitás fok
1. Íztelen	a. 5
2. Csak gyakorlott kutató által érezhető	b. 3
3. Átlagos fogyasztó által érezhető	c. 2
4. Tisztán érezhető	d. 0
5. Erősen érezhető, nem fogyasztható	e. 4
	f. 1

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 murexid egy fémkrom indikátor (komplexonometriai).
 - b. A pH mértékegysége mg/dm^3 .
 - c. A KOH volumetriai meghatározásakor használjuk a $\text{Na}_2\text{B}_4\text{O}_7 \cdot 10 \text{H}_2\text{O}$.
-