

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 022

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

1. Magnézium hatására a víz íze :
 - a. fanyar
 - b. keserű
 - c. fémes
 - d. vissztaszítóan édeskés
2. A HCl oldat korrekciós faktorának meghatározására használt indikátor a:
 - a. murexid
 - b. fenolftalein
 - c. metilnarancs
 - d. keményítő
3. A sav-bázis indikátorok olyan vegyi anyagok , amelyek megváltoztatják bizonyos tulajdonságukat annak függvényében, hogy milyen az oldat:
 - a. hőmérséklete
 - b. sűrűsége
 - c. pH-ja
 - d. koncentrációja
4. A nátrium-tioszulfát korrekciós faktorának meghatározására használt etalon anyag a :
 - a. kálium-dikromát
 - b. EDTA
 - c. oxálsav
 - d. borax
5. A fenolftalein jelenlétében meghatározott lúgosság az :
 - a. összes lúgosság
 - b. valós lúgosság
 - c. időszakos lúgosság
 - d. állandó lúgosság

I.2. Az **A** oszlopban az ivóvíz minőségindikátorai, a **B** oszlopban ezek mértékegységei vannak felsorolva. Írjátok a vizsgalapra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10 p)**

A. Minőségindikátorok	B. Mértékegységek
1. kalcium	a. intenzitás fok
2. lúgosság	b. ml oldat HCl 0,1n/dm ³
3. CCOMn	c. mg/dm ³
4. íz	d. S/m
5. vezetőképesség	e. mg KMnO ₄ /dm ³
	f. német fok

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 metilnarancs egy redox indikátor.
- b. A víz ízének mennyiségi meghatározását úgy végezzük, hogy összehasonlítjuk egy ismert ízzel.
- c. A KOH meghatározását végezhetjük, egy ismert koncentrációjú és faktorú HCl oldattal.