

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 074

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

1. A sósav oldat faktorának meghatározásához használt oldat a:
 - a. nátrium-karbonát;
 - b. komplexon III;
 - c. nátrium-tioszulfát ;
 - d. oxálsav.
2. A nagy mennyiségű vas hatására a vízminta íze:
 - a. keserű;
 - b. fanyar;
 - c. fémes;
 - d. sós.
- 3 A borax egy etalon anyag, amely:
 - a. savas;
 - b. oxidáló;
 - c. redukáló;
 - d. bázikus.
4. A víz összes oldottanyag-tartalmának meghatározásakor, párologtatás után, a mintát szárítószekrényben szárítjuk:
 - a. 200°C-on;
 - b. 150°C-on;
 - c. 90°C-on;
 - d. 105°C-on;
5. Az ivóvíz megfelelő pH értéke:
 - a. 6 - 6,5;
 - b. 5 – 7,5;
 - c. 6,5 – 7,5;
 - d. 6 - 7.

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

A . A víz ízének érzékelési fokozatai	B. Intenzitás fokok
1. nagyon gyenge	a. 3
2. gyenge	b. 0
3. érzékelhető	c. 1
4. határozottan érezhető	d. 4
5. nagyon erős	e. 2

f. 5

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 Mg^{2+} meghatározását sósav oldattal való titrálással határozzuk meg.
 - b. A vízben található bikarbonátok, lúgos jelleget határoznak meg.
 - c. A nátrium-tioszulfát oldat faktorának meghatározásakor használt indikátor a fenolftalein.
-