

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 005

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

- 1.A víz organoleptikus tulajdonságai:
- a. az íz és a szín
 - b. a szag és az íz
 - c. pH, és a zavarosság
 - d. a hőmérséklet és a keménység
2. Egy oldat korrekciós faktorának kiszámítási képlete:
- a. V_t / V_r
 - b. V_r / V_t
 - c. $V_t + V_r$
 - d. $V_t - V_r$
3. A NaOH oldat faktorának meghatározásakor a színátcsapás :
- a. színtelenből halványsárgába
 - b. sárgából narancssárgába
 - c. színtelenből halványrózsaszínbe
 - d. színtelenből világoskékbe
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. A nátrium-tioszulfát faktorának meghatározásához szükséges a:
- a. borax
 - b. oxálsav
 - c. kálium-dikromát
 - d. Komplexon III

I.2. Az **A** oszlopban íz típusok, a **B** oszlopban a víz ízét megváltoztató anyagok vannak felsorolva. Írjátok a vizsgalagra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10 p)**

A. Íz

1. fanyar
2. keserű
3. vissztaszítóan édeskés
4. sós
5. fémes

B. Anyag

- a. fenolok
- b. kalcium
- c. kloridok
- d. állati szövetek
- e. magnézium
- f. vas

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. Egy oldat, amelynek faktora nagyobb mint 1, hígabb, mint a pontos koncentrációjú oldat.
- c. A nátrium –tioszulfát vegyi képlete: $\text{Na}_2 \text{S}_4 \text{O}_7 \cdot 5 \text{H}_2\text{O}$.