

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 060

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

1. A HCl oldat faktorának meghatározásakor etalon anyagként használhatjuk a:
 - a. boraxot;
 - b. savanyú jódsavas káliumot (kálium-bijodát);
 - c. kálium-bromátot;
 - d. kálium-permanganátot;
2. A KOH volumetriai meghatározásához használt oldat a:
 - a. $C_{III} 5 \cdot 10^{-2} M$;
 - b. $KMnO_4$ 0,1N;
 - c. HCl 0,1N és ismert F ;
 - d. 10%-nátrium-karbonát;
3. A nátrium-tioszulfát faktorának meghatározásakor használt indikátor a:
 - a. fenolftalein;
 - b. metilnarancs;
 - c. keményítő;
 - d. murexid;
4. Az összes keménység, komplexonometriai titrálással történő meghatározásakor, az egyenértékpontra történő színátcsapás :
 - a. színtelenből lilába;
 - b. világoskékbe színtelenbe
 - c. pirosból narancssárgába;
 - d. pirosból világoskékbe;
5. Az összes oldottanyag-tartalom meghatározásakor, párologtatás után, a mintát szárítószekrényben szárítjuk:
 - a. 105°C-on, 60 percig;
 - b. 110°C-on, 120 percig;
 - c. 105°C-on, 120 percig;
 - d. 115°C-on 60 percig;

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

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

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 nátrium-hidroxid oldat faktorrának meghatározását metilnarancs jelenlétében végezzük.
 - b. Az oxidálható anyagok meghatározásakor, a vízmintát kálium-permanganát oldattal titráljuk, amíg az oldat színe átcsap tartós rózsaszínbe .
 - c. Egy vízminta magnézium tartalmát komplexon III oldattal határozzuk meg, murexid jelenlétében.
-