

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 TÉTEL (30 pont) – Varianta 050

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

1. A víz állandó lúgosságát adják a:
 - a. Ca és Mg karbonátok és bikarbonátok;
 - b. szabad bázisok, alkáli- karbonátok és bikarbonátok;
 - c. szabad bázisok és alkáli-karbonátok;
 - d. alkáli- és alkáli-földfém karbonátok, bikarbonátok;
2. A HCl oldat mérőoldatként való használatához ismerni kell a:
 - a. hőmérsékletet;
 - b. koncentrációt és a faktort;
 - c. sűrűséget;
 - d. zavarosságot;
3. A nátrium-tioszulfát vegyi képlete:
 - a. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_2$;
 - b. $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$
 - c. Na_2SO_4 ;
 - d. Na_2SO_3 ;
4. A Mg^{2+} tartalom, vízből való meghatározása volumetria módszerek közé tartozik, melyek alapját képező reakciók:
 - a. csapadékképzők;
 - b. redoxok;
 - c. semlegesítők;
 - d. komplex vegyületeket képzők;
5. Savas közegben a fenoltalein:
 - a. színtelen
 - b. kék
 - c. piros
 - d. rózsaszín;

I.2. Az **A** oszlopban az ivóvíz ízének érzékelési fokozatai, a **B** oszlopban a víz ízének intenzitás fokaik 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. 2
2. Csak gyakorlott kutató által érezhető	b. 4
3. Átlagos fogyasztó által érezhető	c. 1
4. Tisztán érezhető, kellemetlen ízű	d. 0
5. Erősen érezhető, nem fogyasztható	e. 3
	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 pH-ja organoleptikus tulajdonság.
 - b. Murexid jelenlétében történő kalcium meghatározáskor, NaOH 2n oldatot adunk hozzá, hogy a pH értéke 9,00-10,00 legyen.
 - c. A titráláskor elhasznált KMnO_4 oldat leolvasását, a folyadék felszínének felső meniszkuszánál végezzük.
-