

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 065

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 borax egy etalon anyag, amely:
 - a. savas;
 - b. oxidáló;
 - c. redukáló;
 - d. bázikus.
2. A sósav oldat faktorának meghatározásakor az indikátor színátcsapása:
 - a. sárgából narancssárgába;
 - b. pirosból kékbe;
 - c. színtelenből rózsaszínbe;
 - d. kékbe színtelenbe.
3. Egy oldat korrekciós faktorának kiszámítási képlete:
 - a. $F = V_t / V_r$
 - b. $F = T_t / T_r$
 - c. $F = V_r / V_t$
 - d. $F = T_r / T_t$
4. A víz organoleptikus tulajdonságai a:
 - a. hőmérséklet és az íz;
 - b. szag és az íz;
 - c. pH és a szag;
 - d. szag és a szín.
5. Magas magnézium tartalom hatására a vízminta íze:
 - a. keserű;
 - b. fanyar;
 - c. sós;
 - d. édeskes.

I.2. Az **A** oszlopban az ivóvíz minőségindikátorai, a **B** oszlopban az egyenértékpontra történő színátcsapások vannak felsorolva. Írjátok a vizsgalagra az **A** és **B** oszlop helyes társításait. **(10 p)**

A. Az ivóvíz minőségindikátorai	B. Színátcsapások
1. állandó lúgosság	a. színtelenből rózsaszínbe
2. összes lúgosság	b. rózsaszínből lilába
3. összes keménység	c. sárgából narancssárgába
4. (CCOMn) kémiai oxigénfogyasztás	d. rózsaszínből színtelenbe
5. kalcium tartalom	e. pirosból világoskékbe

| f. kékből színtelenbe

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 kemény vizek pH-ja kisebb, mint a lágy vizeké.
- b. Az összes oldottanyag-tartalom, a vízben oldott szerves és szervetlen anyagok összessége, amelyek nem illékonyak 105°C-on.
- c. Egy vízminta magnézium tartalmát komplexon III oldattal határozzuk meg, pH =7 értéken.