



## Feladatmegoldók rovata

### Kémia

**K. 970.** Egyszerű választásos feladat

1. Milyen reakció játszódhat le, ha nátrium-acetát-oldathoz sósavat öntünk?
2. Válassza ki az egyetlen helyes állítást!
  - A) A dietil-éter molekulái között hidrogénkötés lép fel.
  - B) A ketonok erélyes oxidációja a szén-szén kötések felszakadásával jár.
  - C) Az etanol vizes oldata lúgos kémhatású.
  - D) Az észterek lúgos hidrolízise során karbonsav- és alkoholemolekulák keletkeznek.
  - E) A halogénezett szénhidrogének molekuláinak pozitív pólusa a halogén
3. Melyik az a sor, melyben az összes felsorolt anyag folyékony halmazállapotú (szobahőmérsékleten és standard nyomáson)?
  - A) Hangyasav, kloroform, glicin
  - B) Benzol, etén, glicerin
  - C) Glikol, butadién, szén-tetraklorid
  - D) Metanol, dietil-éter, aceton
  - E) Toluol, propén, oktán

**K. 971.** Számítási feladat

1. A klór két stabil izotópjá a  $^{35}\text{Cl}$  és  $^{37}\text{Cl}$ . Ezek megoszlása rendre 75,77% illetve 24,23%. Mennyi a klór relatív atomtömege?
2. Mi az alkotóelemek tömegaránya az alumínium-kloridban?
3. Határozzuk meg, hogy mennyi a kén oxidációs száma az alábbi vegyületekben, illetve ionokban:  
 $\text{H}_2\text{S}$     $\text{S}_8$     $\text{SO}_3$     $\text{H}_2\text{SO}_3$     $\text{S}^{2-}$     $\text{SO}_4^{2-}$     $\text{K}_2\text{SO}_4$
4. 2,0 mol metán elégetésekor hány mol szén-dioxid és hány mol víz keletkezik?

**Dénesné Rác Krisztina, Zsély István Gyula:** *Kémiai számítási feladatok*

