

**ÉRETTSÉGI VIZSGA • 2013. május 15.**

# **KÉMIA**

## **EMELT SZINTŰ ÍRÁSBELI ÉRETTSÉGI VIZSGA**

## **JAVÍTÁSI-ÉRTÉKELÉSI ÚTMUTATÓ**

**EMBERI ERŐFORRÁSOK  
MINISZTERIUMA**

---

---

## Az írásbeli feladatok értékelésének alapelvei

Az írásbeli dolgozatok javítása a kiadott javítási útmutató alapján történik.

### Az elméleti feladatok értékelése

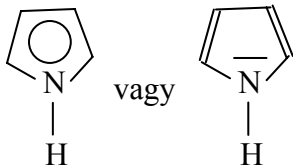
- A javítási útmutatótól eltérni nem szabad.
- $\frac{1}{2}$  pontok nem adhatók, csak a javítókulcsban megengedett részpontozás szerint értékelhetők a kérdések.

### A számítási feladatok értékelése

- A javítási útmutatóban szereplő megoldási menet szerinti dolgozatokat az abban szereplő részpontozás szerint kell értékelni.
  - Az objektivitás mellett a **jóhiszeműséget** kell szem előtt tartani! Az értékelés során pedagógiai célzatú büntetések nem alkalmazhatók!
  - Adott – hibátlan – megoldási menet mellett nem szabad pontot levonni a **nem kért** (de a javítókulcsban megadott) részeredmények hiányáért. (Azok csak a részleges megoldások pontozását segítik.)
  - A javítókulcstól eltérő – helyes – levezetésre is maximális pontszám jár, illetve a javítókulcsban megadott csomópontok szerint részpontozandó!
  - **Levezetés, indoklás nélkül** megadott puszta végeredményért **legfeljebb** a javítókulcs szerint arra járó 1–2 pont adható meg!
  - A számítási feladatra a maximális pontszám akkor is jár, ha **elvi hibás reakcióegyenletet** tartalmaz, de az a megoldáshoz nem szükséges (és a feladat nem kérte annak felírását)!
  - Több részkérdésből álló feladat megoldásánál – ha a megoldás nem vezet ellentmondásos végeredményre – akkor is megadható az adott részkérdésnek megfelelő pontszám, ha az **előzőekben kapott, hibás eredménnyel** számolt tovább a vizsgázó.
  - A számítási feladat levezetésénél az érettségien **trivialitásnak** tekinthető összefüggések alkalmazása – részletes kifejtésük nélkül is – maximális pontszámmal értékelendő. Például:
    - a tömeg, az anyagmennyiség, a térfogat és a részecskeszám átszámításának kijelölése,
    - az Avogadro törvényéből következő trivialitások (sztöchiometriai arányok és térfogatarányok azonossága azonos állapotú gázoknál stb.),
    - keverési egyenlet alkalmazása stb.
  - Egy-egy **számítási hibáért** legfeljebb 1–2 pont vonható le (a hibás részeredménnyel tovább számolt feladatra a többi részpont maradéktalanul jár)!
  - **Kisebb elvi hiba** elkövetésekor az adott műveletért járó pontszám nem jár, de a további lépések a hibás adattal számolva pontozandók. Kisebb elvi hibának számít például:
    - a sűrűség hibás alkalmazása a térfogat és tömeg átváltásánál,
    - más, hibásan elvégzett egyszerű művelet,
    - hibásan rendezett reakcióegyenlet,amely nem eredményez **szembetűnően** irreális eredményt.
-

- 
- **Súlyos elvi hiba** elkövetésekor a javítókulcsban **az adott feladatrészre** adható további pontok nem járnak, ha hibás adattal helyesen számol a vizsgázó. Súlyos elvi hibának számít például:
    - **elvileg hibás reakciók** (pl. végbe nem menő reakciók egyenlete) alapján elvégzett számítás,
    - az adatokból **becslés alapján** is **szembetűnően irreális** eredményt adó hiba (például az oldott anyagból számolt oldat tömege kisebb a benne oldott anyag tömegénél stb.). (A további, külön egységként felfogható feladatrészek megoldása természetesen itt is a korábbiakban lefektetett alapelvek szerint – a hibás eredménnyel számolva – értékelhető, feltéve, ha nem vezet ellentmondásos végeredményre.)

### 1. Táblázatos feladat (14 pont)

1.  $\text{CH}_3\text{-N}(\text{CH}_3)\text{-CH}_2\text{-CH}_3$  *1 pont*
2. A legalacsonyabb, mert nem tud H-kötést kialakítani. *1 pont*
- 3.
- 
- 1 pont*
4.  $\text{C}_4\text{H}_4\text{NH} + 4 \text{Br}_2 \rightarrow \text{C}_4\text{Br}_4\text{NH} + 4 \text{HBr}$  *1 pont*
5.  $\text{CH}_2=\text{CH}-\text{CH}=\text{CH}_2$  (vagy a konjugáció jelölésével) *1 pont*
6. 3-klórbut-1-én *1 pont*  
 1-klórbut-2-én *1 pont*  
 (Csak a helyes elnevezésekért jár pont.)
7.  $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{OH})\text{-CH}_2\text{-CH}_3$  *1 pont*
8. But-2-én (A 2-butén elnevezésért nem jár pont.) *1 pont*
9.  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-CHO}$  ( $\text{CH}_3\text{-CH}(\text{CH}_3)\text{-CHO}$  is elfogadható) *1 pont*
10.  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CHO} + 2 \text{Ag}^+ + 2 \text{OH}^- = \text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{COOH} + 2 \text{Ag} + \text{H}_2\text{O}$  *2 pont*  
 (1 pont a helyes kémia jelekért, 1 pont a helyes rendezésért.)
11. Pl:  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$  (vagy a metil-propanoát stb. képlete) *1 pont*
12.  $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3 + \text{NaOH} = \text{CH}_3\text{COONa} + \text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$  *1 pont*  
 (vagy a megadott észternek megfelelően)

### 2. Esettanulmány (9 pont)

- a) Aminocsoport (vagy  $-\text{NH}_2$ ). *1 pont*
- b) Polikondenzációval. *1 pont*
- c) Nem, mert hőre lágyuló műanyag (vagy: vasalásnál megolvadhat). *1 pont*
- d) Fehérje (vagy polipeptid vagy selyem). *1 pont*
- e) A cukrokból történő előállítás környezetbarátabbnak számít az előző, fosszilis forrásból kiinduló előállításához képest. *1 pont*  
 A fosszilis forrásból kiinduló előállítás a globális felmelegedéshez is hozzájárult. *1 pont*
- f) Benzol, ciklohexán, ciklohexanon és ciklohexanol *együtt 2 pont*
- g) Az adott reakciót gyorsítják, csökkentik az aktiválási energiát. *csak együtt* *1 pont*  
 A reakció végén változatlanul visszakapjuk. *1 pont*

### 3. Egyszerű választás (7 pont)

*Minden helyes válasz 1 pont.*

1. B
2. C
3. E
4. B
5. B
6. A
7. D

#### 4. Táblázatos feladat (7 pont)

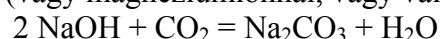
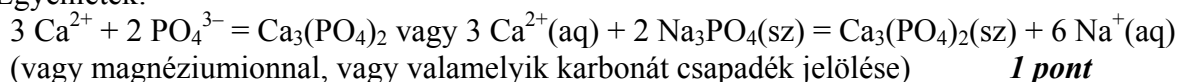
**Bármely két helyes válasz 1 pont!**

1. 6 db
2. 4 db
3. 2 db
4. 2 db
5. Molekularács
6. Atomrács
7. Kovalens kötés és diszperziós kölcsönhatás
8. Kovalens kötés
9. Molekularács
10. Atomrács
11. SO<sub>2</sub>-molekulák
12. Si- és O-atomtörzsek (vagy Si- és O-atomok)
13. Dipólus-dipólus kölcsönhatás
14. Kovalens kötés

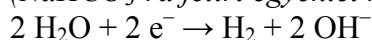
#### 5. Elemző feladat (15 pont)

- a) 4 tapasztalat megadása (A fém a víz tetején marad, gömb alakúvá válik, erős sístergés, a fém cikázik, a víz tetején, exoterm reakció, gáz fejlődik.)  
(Bármely más, hasonló értelmű válasz elfogadható.) **1 pont**  
A kálium esetében ibolyás színű láng (vagy: hevesebb reakció). **1 pont**
- b) Ionja kizárólag telített héjakat tartalmaz: nátrium **1 pont**
- c)  $2 \text{Na} + \text{O}_2 \rightarrow \text{Na}_2\text{O}_2$  **1 pont**
- d) Az első esetben a Na, a második esetben a NaOH alkalmazható **1 pont**  
 $\text{C}_2\text{H}_2 + 2 \text{Na} = \text{Na}_2\text{C}_2 + \text{H}_2$  **1 pont**  
 $\text{CH}_3\text{COOH} + \text{NaOH} = \text{CH}_3\text{COONa} + \text{H}_2\text{O}$  **1 pont**
- e) A két gáz: oxigén, klór **1 pont**  
 $2 \text{KMnO}_4 + 16 \text{HCl} = 2 \text{MnCl}_2 + 2 \text{KCl} + 5 \text{Cl}_2 + 8 \text{H}_2\text{O}$  **2 pont**  
(Egyenlet is elfogadható.)  
(1 pont a helyes képletekért, 1 pont az egyenlet helyes rendezéséért)
- f) első alpont: kősó  
második alpont: Na<sub>3</sub>PO<sub>4</sub> (vagy Na<sub>2</sub>CO<sub>3</sub>)  
harmadik alpont: annak ismerete, hogy a NaOH képes megkötni a CO<sub>2</sub>-t  
negyedik alpont: a NaCl átalakul NaOH-dá  
**ezek közül bármely kettő 1 pont, maximum 2 pont**

Egyenletek:



(NaHCO<sub>3</sub>-ra felírt egyenlet nem fogadható el.) **1 pont**



### 6. Számítási feladat (10 pont)

- a)  $\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Mg}(\text{OH})_2 = \text{MgSO}_4 + 2 \text{H}_2\text{O}$  *1 pont*
- b)  $n(\text{Mg}(\text{OH})_2) = 35 \text{ g} : 58,3 \text{ g/mol} = 0,600 \text{ mol}$  *1 pont*  
 $n(\text{H}_2\text{SO}_4) = 0,600 \text{ mol}$   
 $V(\text{kénsavoldat}) = 0,6 \text{ mol} : 5,21 \text{ mol/dm}^3 = 0,115 \text{ dm}^3$  *1 pont*  
 $m(\text{kénsavoldat}) = 185 \text{ g} - 35 \text{ g} = 150 \text{ g}$  *1 pont*  
 $\rho = 150 \text{ g} : 115 \text{ cm}^3 = 1,30 \text{ g/cm}^3$  *1 pont*
- c)  $m(\text{MgSO}_4) = 0,6 \text{ mol} \cdot 120,3 \text{ g/mol} = 72,2 \text{ g}$  *1 pont*  
 20 °C-on:  $m_o = 185 \text{ g} - 84,9 \text{ g} = 100 \text{ g}$   
 $m(\text{MgSO}_4) = 100 \cdot (44,5/144,5) = 30,8 \text{ g}$  *1 pont*
- A kivált sóban van:  
 $m(\text{MgSO}_4) = 72,2 \text{ g} - 30,8 \text{ g} = 41,4 \text{ g}$   
 $n(\text{MgSO}_4) = 41,4 \text{ g} : 120,3 \text{ g/mol} = 0,344 \text{ mol}$  *1 pont*  
 $m(\text{víz}) = 84,9 \text{ g} - 41,4 \text{ g} = 43,5 \text{ g}$   
 $n(\text{víz}) = 43,5 \text{ g} : 18 \text{ g/mol} = 2,42 \text{ mol}$  *1 pont*  
 $n(\text{MgSO}_4) : n(\text{H}_2\text{O}) = 0,344 \text{ mol} : 2,42 \text{ mol} = 1 : 7$   
 A kristályvizes só képlete:  **$\text{MgSO}_4 \cdot 7 \text{H}_2\text{O}$**  *1 pont*
- (Minden más helyes levezetés maximális pontszámot ér!)**

### 7. Számítási feladat (13 pont)

- a) Katód:  $\text{Cu}^{2+} + 2\text{e}^- \rightarrow \text{Cu}$  *1 pont*  
 $2 \text{H}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2$  (vagy  $2 \text{H}_3\text{O}^+ + 2\text{e}^- \rightarrow \text{H}_2 + 2 \text{H}_2\text{O}$ ) *1 pont*  
 Anód:  $\text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{e}^- + 0,5 \text{O}_2 + 2 \text{H}^+$   
 (vagy  $3 \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{e}^- + 0,5 \text{O}_2 + 2 \text{H}_3\text{O}^+$ ) *1 pont*
- b)  $n(\text{CuSO}_4) = (180 \cdot 0,177) \text{ g} : 159,5 \text{ g/mol} = 0,200 \text{ mol}$  *1 pont*  
 $n(\text{H}_2) = \frac{pV}{RT}$  (az állapotegyenlet ismerete) *1 pont*  
 $n(\text{H}_2) = \frac{100 \text{ kPa} \cdot 4,032 \text{ dm}^3}{8,314 \frac{\text{J}}{\text{K mol}} \cdot 303 \text{ K}} = 0,160 \text{ mol}$  *1 pont*
- A réz leválása alatt 0,100 mol oxigén fejlődött. *1 pont*  
 A hidrogéngáz keletkezése közben pedig 0,0800 mol. *1 pont*  
 Az összesen 0,1800 mol oxigén térfogata:  
 $\frac{0,1800}{0,160} = 1,125$ , azaz **12,5 %-kal több**, mint a hidrogéné. *1 pont*
- Az **anódon** keletkezett 12,5 %-kal több gáz. *1 pont*
- c)  $n(\text{e}^-) = 4 \cdot n(\text{O}_2) = 4 \cdot 0,1800 \text{ mol} = 0,7200 \text{ mol}$  *1 pont*  
 $Q = n(\text{e}^-) \cdot F = 0,7200 \text{ mol} \cdot 96\,500 \text{ C/mol} = 69\,480 \text{ C}$  *1 pont*  
 $t = Q : I = 69\,480 \text{ C} : 5 \text{ A} = 13896 \text{ s} = \mathbf{3,86 \text{ óra}}$  *1 pont*
- (Minden más helyes levezetés maximális pontszámot ér!)**

### 8. Számítási feladat (11 pont)

- a) 1 mol vegyület égetésekor keletkezik:  
 $n(\text{CO}_2) = (88,0 : 1,76) \cdot (2,45 \text{ dm}^3 : 24,5 \text{ dm}^3/\text{mol}) = 5,00 \text{ mol}$  *1 pont*  
 $n(\text{H}_2\text{O}) = (88,0 : 1,76) \cdot (2,16 \text{ g} : 18,0 \text{ g/mol}) = 6,00 \text{ mol}$  *1 pont*  
 1 mol vegyület tehát tartalmaz 5 mol szenet, 12 mol hidrogént, ez 72,0 gramm,  
 vagyis marad még 16,0 gramm oxigén, ami 1 mol oxigén. *1 pont*  
 A molekula képlete: **C<sub>5</sub>H<sub>12</sub>O** *1 pont*
- b) 1,76 g égetésekor 66,4 kJ hő szabadul fel, *1 pont*  
 88,0 g égetésekor 3320 kJ hő szabadul fel. *1 pont*  
 $\Delta_r H = -3320 \text{ kJ/mol} = -3,32 \cdot 10^3 \text{ kJ/mol}$  *1 pont*
- c) Hess tételének ismerete *1 pont*  
 $-3320 \text{ kJ/mol} = 5 \cdot (-394 \text{ kJ/mol}) + 6 \cdot (-286 \text{ kJ/mol}) - \Delta_k H(\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O})$  *1 pont*  
 $\Delta_k H(\text{C}_5\text{H}_{12}\text{O}) = -366 \text{ kJ/mol}$  *1 pont*
- d) Az információknak megfelelő molekula: **3-metilbután-2-ol** *2 pont*  
 (Szekunder alkohol felismerése 1 pont. Ha a molekulában van tercier szénatom,  
 és szekunder alkohol, az elnevezés viszont helytelen, 1 pont adható.)  
**(Minden más helyes levezetés maximális pontszámot ér!)**

### 9. Számítási feladat (12 pont)

- a) A sűrűségből kiszámítható az átlagos moláris tömeg:  
 $M = 0,551 \text{ g/dm}^3 \cdot 24,5 \text{ dm}^3/\text{mol} = 13,5 \text{ g/mol}$  *1 pont*  
 1 mol elegy tartalmaz x mol hidrogént és (1 - x) mol klórt:  
 $2 \text{ g/mol} \cdot x + 71 \text{ g/mol} \cdot (1 - x) = 13,5 \text{ g/mol}$  *1 pont*  
 $x = 0,833$   
 A gázelegy **83,3 térfogat% hidrogént és 16,7 % klórt** tartalmaz. *1 pont*
- b)  $\text{H}_2 + \text{Cl}_2 = 2 \text{ HCl}$  (vagy használata) *1 pont*  
 $n(\text{HCl}) = 2 \text{ dm}^3 \cdot 1,00 \cdot 10^{-1} \text{ mol/dm}^3 = 2,00 \cdot 10^{-1} \text{ mol}$  *1 pont*  
 0,200 mol HCl 0,100 mol klórból keletkezett, ami az elegy  
 16,7%-a (azaz egyhatoda), így  $n(\text{elegy}) = 0,100 \text{ mol} \cdot 6 = 0,600 \text{ mol}$  *1 pont*  
 $V = 0,6 \text{ mol} \cdot 24,5 \text{ dm}^3/\text{mol} = 14,7 \text{ dm}^3$  *1 pont*
- c)  $c(\text{OH}^-) = 10^{-3} \text{ mol/dm}^3$  *1 pont*  
 A bázisállandóba behelyettesítve:  
 $1,79 \cdot 10^{-5} = (10^{-3})^2 \cdot (c_b - 10^{-3})$  *1 pont*  
 $c_b = 0,0569 \text{ mol/dm}^3$  *1 pont*  
 Közömbösítés lényege:  $n(\text{NH}_3) = n(\text{HCl})$ , vagy ennek alkalmazása *1 pont*  
 $V = 0,2 \text{ mol} : 0,0569 \text{ mol/dm}^3 = 3,51 \text{ dm}^3$  *1 pont*  
 (A 200 dm<sup>3</sup>-es válasz elvi hibás, erre a részre nem adható pont!)  
**(Minden más helyes levezetés maximális pontszámot ér!)**

#### Adatpontosságok:

- 6. feladat b) rész: 3 értékes jegy pontossággal megadott adatok**  
**7. feladat: 3 értékes jegy pontossággal megadott adatok**  
**8. feladat b) és c) részében: 3 értékes jegy pontossággal megadott adatok**  
**9. feladat: 3 értékes jegy pontossággal megadott adatok**