## **FIZIKA**

# KÖZÉPSZINTŰ ÍRÁSBELI ÉRETTSÉGI VIZSGA

# JAVÍTÁSI-ÉRTÉKELÉSI ÚTMUTATÓ

EMBERI ERŐFORRÁSOK MINISZTÉRIUMA A dolgozatokat az útmutató utasításai szerint, jól követhetően kell javítani és értékelni. A javítást piros tollal, a megszokott jelöléseket alkalmazva kell végezni.

## ELSŐ RÉSZ

A feleletválasztós kérdésekben csak az útmutatóban közölt helyes válaszra lehet megadni a 2 pontot. A pontszámot (0 vagy 2) a feladat mellett található szürke téglalapba, illetve a feladatlap végén található összesítő táblázatba is be kell írni.

## MÁSODIK RÉSZ

Az útmutató által meghatározott részpontszámok nem bonthatók, hacsak ez nincs külön jelezve.

Az útmutató dőlt betűs sorai a megoldáshoz szükséges tevékenységeket határozzák meg. Az itt közölt pontszámot akkor lehet megadni, ha a dőlt betűs sorban leírt tevékenység, művelet lényegét tekintve helyesen és a vizsgázó által leírtak alapján egyértelműen megtörtént. Ha a leírt tevékenység több lépésre bontható, akkor a várható megoldás egyes sorai mellett szerepelnek az egyes részpontszámok. A "várható megoldás" leírása nem feltétlenül teljes, célja annak megadása, hogy a vizsgázótól milyen mélységű, terjedelmű, részletezettségű, jellegű stb. megoldást várunk. Az ez után következő, zárójelben szereplő megjegyzések adnak további eligazítást az esetleges hibák, hiányok, eltérések figyelembevételéhez.

A megadott gondolatmenet(ek)től eltérő helyes megoldások is értékelhetők. Az ehhez szükséges arányok megállapításához a dőlt betűs sorok adnak eligazítást, pl. a teljes pontszám hányadrésze adható értelmezésre, összefüggések felírására, számításra stb.

Ha a vizsgázó összevon lépéseket, paraméteresen számol, és ezért "kihagyja" az útmutató által közölt, de a feladatban nem kérdezett részeredményeket, az ezekért járó pontszám – ha egyébként a gondolatmenet helyes – megadandó. A részeredményekre adható pontszámok közlése azt a célt szolgálja, hogy a nem teljes megoldásokat könnyebben lehessen értékelni.

A gondolatmenet helyességét nem érintő hibákért (pl. számolási hiba, elírás, átváltási hiba) csak egyszer kell pontot levonni.

Ha a vizsgázó több megoldással vagy többször próbálkozik, és nem teszi egyértelművé, hogy melyiket tekinti véglegesnek, akkor az utolsót (más jelzés hiányában a lap alján lévőt) kell értékelni. Ha a megoldásban két különböző gondolatmenet elemei keverednek, akkor csak az egyikhez tartozó elemeket lehet figyelembe venni: azt, amelyik a vizsgázó számára előnyösebb.

A számítások közben a mértékegységek hiányát – ha egyébként nem okoz hibát – nem kell hibának tekinteni, de a kérdezett eredmények csak mértékegységgel együtt fogadhatók el.

A grafikonok, ábrák, jelölések akkor tekinthetők helyesnek, ha egyértelműek (tehát egyértelmű, hogy mit ábrázol, szerepelnek a szükséges jelölések, a nem megszokott jelölések magyarázata stb.). Grafikonok esetében azonban a mértékegységek hiányát a tengelyeken nem kell hibának venni, ha egyértelmű (pl. táblázatban megadott, azonos mértékegységű mennyiségeket kell ábrázolni).

Ha a 3. feladat esetében a vizsgázó nem jelöli választását, akkor a vizsgaleírásnak megfelelően kell eljárni.

Értékelés után a lapok alján található összesítő táblázatokba a megfelelő pontszámokat be kell írni.

írásbeli vizsga 1212 2 / 8 2012. október 29.

## ELSŐ RÉSZ

- 1. A
- 2. A
- 3. A
- 4. A
- **5.** C
- 6. C
- 7. B
- 8. C
- 9. A
- 10. C
- 11. B
- 12. B
- -
- 13. C
- 14. B
- 15. C
- 16. B
- 17. B
- 18. A
- 19. A
- 20. B

Helyes válaszonként 2 pont.

Összesen 40 pont.

## MÁSODIK RÉSZ

### 1. feladat

Adatok:  $U_{\text{névleges}} = 110 \text{ V}, P_{\text{névleges}} = 60 \text{ W}, U_{\text{hálózat}} = 230 \text{ V}$ 

Az előtét-ellenállásra eső feszültség meghatározása:

4 pont (bontható)

Mivel az előtét-ellenállást az izzóval sorba kötjük, a rajta eső U' feszültség:

$$U_{h\acute{a}l\acute{o}zat} = U_{izz\acute{o}} + U'$$
 (2 pont), tehát  $U' = 230 \text{ V} - 110 \text{ V} = 120 \text{ V}$  (2 pont).

Az izzó névleges teljesítményéhez tartozó áramerősség meghatározása:

5 pont (bontható)

Ha az izzót a névleges feszültségének megfelelő 110 V-os hálózatra kapcsoljuk, 60 W-os teljesítménnyel világít. Így

$$P_{n \acute{e}v leges} = U_{n \acute{e}v leges} \cdot I_{n \acute{e}v leges} = 60 \ \mathrm{W} \ \ (2 \ \mathrm{pont}),$$
 amiből az izzón átfolyó áram

Az előtét–ellenállás értékének meghatározása:

4 pont

(bontható)

Ha az előtét-ellenálláson az izzó névleges áramának hatására  $U'=120\,\mathrm{V}$  feszültség esik, akkor az ellenállás értéke

$$R' = \frac{U'}{I_{n\'evleges}} = 220 \,\Omega$$
 (képlet és számítás 2 + 2 pont)

Összesen 13 pont

## II. változat:

Az előtét–ellenállásra eső feszültség meghatározása: (lásd fent, 4 pont) Az izzó ellenállásának meghatározása:

> 5 pont (bontható)

$$P_{n\acute{e}vleges} = \frac{U_{n\acute{e}vleges}^{2}}{R} = 60 \text{ W} (2 \text{ pont}), \text{ amiből az izzó ellenállása}$$

$$R = \frac{U_{n\'evleges}^{2}}{P_{c\'evleges}} = 201,7 \Omega \text{ (rendez\'es \'es sz\'am\'it\'as, } 1 + 2 \text{ pont)}.$$

Az előtét-ellenállás értékének meghatározása:

4 pont (bontható)

Mivel a sorba kötött ellenállásokon a feszültségesés egyenesen arányos az ellenállások nagyságával,

$$\frac{R'}{U'} = \frac{R}{U_{n\'evleges}} \Rightarrow 220 \,\Omega$$
 (képlet és számítás 2 + 2 pont)

## 2. feladat

Adatok: 
$$C_{viz} = 4200 \frac{J}{\text{kg} \cdot \text{°C}}$$
,  $C_{Al} = 900 \frac{J}{\text{kg} \cdot \text{°C}}$ ,  $m_{l\acute{a}bos} = 0.3 \text{ kg}$ ,  $V_{v\acute{z}} = 1.2 \text{ liter}$ ,  $T_{v\acute{z}} = 15 \text{°C}$ ,  $d = 1.4 \text{ m}$ ,  $P_{Nap} = 750 \text{ W/m}^2$ ,  $\eta = 85 \%$ 

A víz felforralásához szükséges hőmérséklet-változás megadása:

1 pont

$$\Delta T = 85 \,^{\circ}C$$

A víz felmelegítéséhez szükséges hőmennyiség felírása és kiszámítása:

2 + 1 pont

$$Q_{viz} = c_{viz} \cdot \Delta T \cdot m_{viz} = 428400 \text{ J}$$

A lábos felmelegítéséhez szükséges hőmennyiség felírása és kiszámítása:

2 + 1 pont

$$Q_{Al} = c_{Al} \cdot \Delta T \cdot m_{lábos} = 22950 \,\mathrm{J}$$

A kályha felvett teljesítményének kiszámítása:

7 pont (bontható)

A tükör felülete: 
$$A_{tük\"{o}r} = \left(\frac{d}{2}\right)^2 \cdot \pi = 1,54 \text{ m}^2 \quad (1 \text{ pont})$$

A kályha felvett teljesítménye: 
$$P_{felvett} = A_{tilkör} \cdot P_{Nap} = 1,54 \, m^2 \cdot 750 \, \frac{W}{m^2} = 1155 \, W$$
 (képlet és számítás 3 + 1 pont)

A kályha hasznos teljesítményének kiszámítása:

$$P_{hasznos} = P_{felvett} \cdot \eta = 1155 \text{ W} \cdot 0.85 = 981.75 \text{ W}$$
 (képlet és számítás 1+1 pont)

A víz felmelegítéséhez szükséges idő megadása:

3 pont (bontható)

$$t = \frac{Q_{viz} + Q_{lábos}}{P_{hastros}} = \frac{451350 \text{ J}}{981,75 \text{ W}} = 459,7 \text{ s} \approx 460 \text{s} = 7 \text{ perc } 40 \text{ másodperc}$$

(Képlet és számítás 2 + 1 pont. A percekre való áttérés nélkül is teljes pontszám jár.)

Összesen 17 pont

### 3/A feladat

Adatok:  $M_{Al} = 27 \text{ g/mol}$ ,  $M_{Ag} = 108 \text{ g/mol}$ .

a) Az elektrolízis folyamatának vázlatos ismertetése:

1+1+1 pont

A kádakban a katódból <u>kilépő elektronok semlegesítik</u> (1 pont) a <u>pozitív töltésű</u> <u>fémionokat</u> (1 pont), ezért a katódon, azaz a negatív elektródán <u>fém válik ki</u> (1 pont).

b) Az elektródákon kiváló fémek tömegarányának értelmezése:

8 pont (bontható)

Mivel a soros kapcsolás miatt <u>a két kádon azonos idő alatt átfolyó töltésmennyiség azonos</u> (1 pont), jelen esetben a kiváló fémek tömegarányát egyrészt az <u>ionok tömege</u> (1 pont), másrészt az <u>ionok töltése</u> (2 pont) határozza meg. A megadott tömegértékekből következik, hogy <u>ezüstből 1 mólnyi</u> (1 pont) fém vált ki, míg <u>alumíniumból 1/3 mólnyi</u> (1 pont), azaz minden semlegesített alumíniumionra három semlegesített ezüstion jut. Ez azért van így, mert az <u>alumíniumionok töltése háromszorosa az ezüstionokénak</u> (2 pont).

c) Az oldatok sűrűségére vonatkozó kérdés megválaszolása és indoklása:

4 pont (bontható)

Az oldatból kiváló fém mennyiségét közvetlenül <u>nem befolyásolja az oldatok sűrűsége</u> (2 pont), mivel a <u>semlegesített ionok számát az átáramló töltésmennyiség határozza meg</u> (2 pont). Hiába volna tehát az egyik kádban pl. kétszer annyi ion.

d) Az elektrolízis idejének meghatározása:

5 pont (bontható)

A fémionok kiváltásához szükséges töltésmennyiség 1 mól elektron töltése, ami 96 500 Coulomb (2 pont). A megadott áramerősség mellett  $t = \frac{Q}{I} = \frac{96500 \text{ C}}{120 \text{ A}} \approx 800 \text{ s}$  (3 pont).

Összesen 20 pont

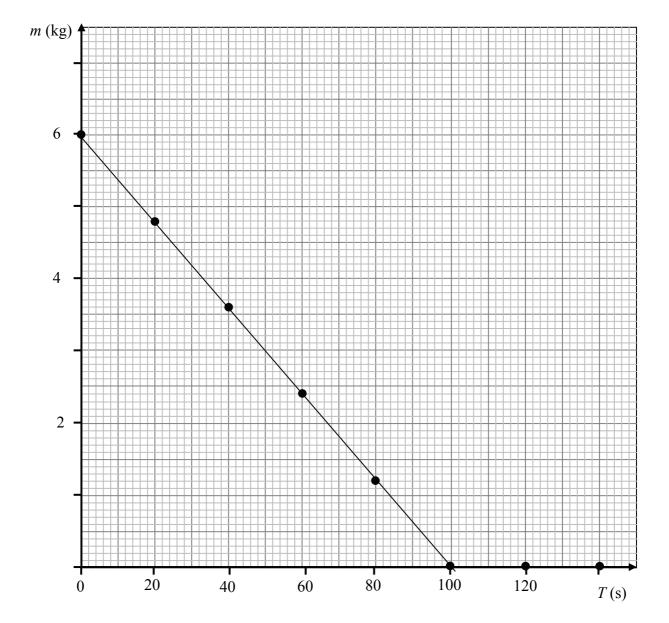
## 3/B feladat

Adatok: 
$$g = 10 \frac{\text{m}}{\text{s}^2}$$

a) Az adatok megfelelő ábrázolása:

4 pont (bontható)

Megfelelően skálázott és feliratozott tengelyek: 1 pont. A pontok megfelelő elhelyezése a grafikonon: 2 pont. Egyenes illesztése a pontokra: 1pont.



A görbe menetének elemzése:

4 pont (bontható)

A mérleg által mért tömeg a mérés során egy darabig <u>csökken</u> (1pont), mivel egyre kevesebb kötél nyomja a mérleget. Mivel állandó sebességgel húzzuk fölfelé a kötelet, az <u>idővel egyenesen arányban nő annak a kötéldarabnak a tömege, ami már a levegőben lóg</u> (1 pont), ezért a mérleg által mutatott érték is <u>lineárisan csökken</u> (1 pont). Egy idő múlva <u>elfogy a kötél a mérlegről</u> (1 pont), ezután a mérleget már nem nyomja semmi, a mérleg nullát mutat.

b) A kötél tömegének megadása:

2 pont

A t = 0 s-ban mért adat leolvasásából m = 6 kg.

c) A kötél hosszának megadása:

2 pont

Mivel a kötél a  $t_1$  =100 s pillanatban fogy el a mérlegről, a vége ekkor  $l = v \cdot t_1 = 5 m$  magasan van, tehát 5 m hosszú.

d) A szükséges húzóerő megadása:

3 pont (bontható)

Mivel a t = 80 s pillanatban a táblázatból vagy az ábrából leolvashatóan a mérlegen m = 1,2 kg kötél van még (1 pont), az általunk kifejtett erő F = 4,8 kg·10 m/s<sup>2</sup> = 48 N (2 pont).

e) Az általunk végzett munka megadása:

5 pont (bontható)

A kötél súlypontja a t = 100 s pillanatra l/2 = 2,5 m magasra került (2 pont). A kötél helyzeti energiája ekkor tehát  $E = m \cdot g \cdot \frac{l}{2} = 150 \,\text{J}$  (2 pont), ami egyenlő az általunk végzett munkával (1 pont).

Összesen 20 pont