

Megoldott feladatok

Kémia – FIRKA 2021-2022/1

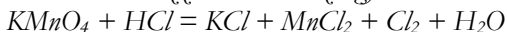
K. 959. Egy kétvegyértékű fém karbonátjának tömege hevítés hatására 44%-kal csökken. Határozzuk meg a vegyület képletét, ha a visszamaradó szilárd anyag fém-oxid!

$Ar(Zn) = 65,37; Ar(S) = 32,06; Ar(O) = 16.$

Legyen a fém: Me.

$MeCO_3 \rightarrow MeO + CO_2$ 100 g karbonátból 44 %, azaz 44 g CO_2 keletkezik, ami éppen 1 mol. A fém-oxid tömege $100 - 44 = 56$ g, mivel 1 mol oxid képződik, ebben 16 g oxigén van, a fém lehetséges moláris tömege 40 g/mol. Ilyen kétvegyértékű fém van, ez a kalcium. A karbonát képlete: $CaCO_3$

K. 960. Rendezzük a következő egyenletet oxidációs szám-változás alapján:



+1+7 4(-2) +1-1 +1 -1 +2 2(-1) 0 2(+1) -2 $KMnO_4 + HCl = KCl + MnCl_2 + Cl_2 + H_2O$
Mn: +7 \rightarrow +2; 5 elektront felvett, redukálódott Cl: -1 \rightarrow 0; 1 elektront leadott, oxidálódott 1 Mn-hoz 5 Cl kell, hogy a leadott és felvett elektronok száma egyenlő legyen. Az egyenlet bal oldalán (ahol a 0 oxidációs számú klór található) Cl_2 szerepel, ezért, hogy ne kelljen törtszámot beírni az egyenletbe, megszorozzuk az együtthatókat 2-vel, így 2 Mn és 10 Cl. Abból a klórból kell 10-et venni, amelyeknek változott az oxidációs száma! $2KMnO_4 + HCl = KCl + 2MnCl_2 + 5Cl_2 + H_2O$

Az egyenlet további rendezése:



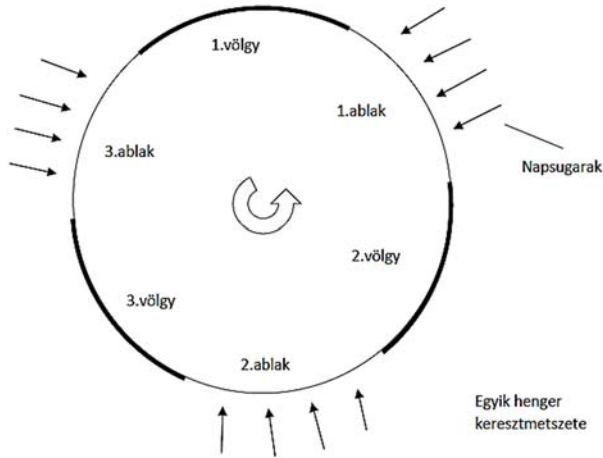
K. 961. Hány g ammónia állítható elő 112,08 gramm nitrogéngáz és 18,18 gramm hidrogéngáz reakciójával, ha a reakció során 10 %-os veszteség lép fel?

$N_2 + 3H_2 = 2NH_3$ $n(N_2) = m(N_2)/M(N_2) = 112,08 \text{ g}/28,02 \text{ g/mol} = 4 \text{ mol}$
 $n(H_2) = m(H_2)/M(H_2) = 18,18 \text{ g}/2,02 \text{ g/mol} = 9 \text{ mol}$. Az egyenletből látszik, hogy a hidrogéngáz fogy el, ehhez elfogy 3 mol nitrogéngáz, és keletkezik 6 mol ammónia. Tekintettel arra, hogy 10 %-os veszteséggel kell számolnunk, $n(NH_3) = 0,9 \cdot 6 \text{ mol}$
 $n(NH_3) = 5,4 \text{ mol}$ ammónia keletkezett. $m(NH_3) = n(NH_3) \cdot M(NH_3) = 5,4 \text{ mol} \cdot 17,04 \text{ g/mol} = 92,02 \text{ g}$

Fizika – FIRKA 2019-2020/2

F. 627. Gerald O'Neill (1974) amerikai fizikus professzor egyik űrváros modelljét 30 km hosszú és $2 \cdot R = 7 \text{ km}$ átmérőjű hengerpár képezi, amely össztömege 510000 tonna lenne (bővebben az űrvárosról a TETT – Természet, Ember, Tudomány, Technika. A Hét tudományos ismeretterjesztő melléklete – 1977/3-as számában olvashatunk). A hengerek hosszanti tengely körüli forgásának periódusa $T = 2$ perc.





a) Mekkora a henger peremén levő pontok centripetális gyorsulása (a henger forgásából származó mesterséges gravitációs gyorsulás)?

b) Mekkora távolságra esik vissza a henger pereméről, a henger középpontja irányába $v_0=20 \text{ m/s}$ sebességgel elhajított test?

c) Ábrázoljuk grafikusán az elhajítási pont és a mozgó test közötti távolságot az idő függvényében!

a) Előbb kiszámítjuk a henger palástján elhelyezkedő pontok sebességét:

$$v_k = \omega \cdot R = 2 \cdot \pi \cdot R / T = \pi \cdot D / T = 3,14 \cdot 7000 \text{ m} / (2 \cdot 60 \text{ s}) = 183,17 \text{ m/s}.$$

A keltett mesterséges gravitációs gyorsulás:

$$a_{cp} = (v_k)^2 / R = (183,17 \text{ m/s})^2 / (3500 \text{ m}) = 9,59 \text{ m/s}^2.$$

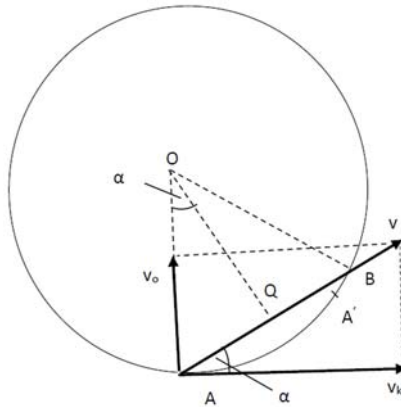
b) Az elhajított test egyenesvonalú, egyenletes mozgást végez a $\mathbf{v} = \mathbf{v}_k + \mathbf{v}_0$ sebesség iránya mentén (a kövér betűk vektormennyiséget jelölnek). Az AOQ derékszögű háromszög ($OQ \perp AB$) hasonló a $\mathbf{v}_k, \mathbf{v}_0, \mathbf{v}$ vektorok által alkotott derékszögű háromszöggel, a hasonlósági arány:

$$v_0 / [(v_0)^2 + (v_k)^2]^{1/2} = 2 \cdot 1 \cdot AB / R \Rightarrow AB = 2 \cdot R \cdot [1 + (v_k/v_0)^2]^{1/2} = 760,04 \text{ m}.$$

Az AB húrhoz tartozó körív hossza:

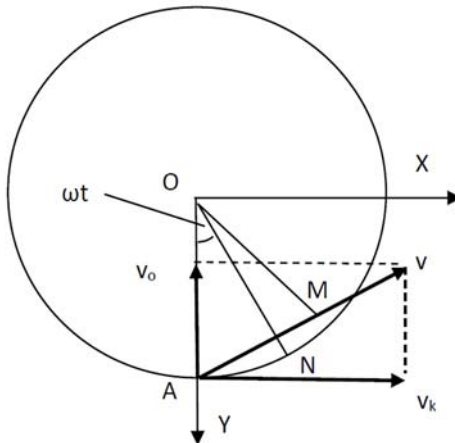
$$\overset{\frown}{AB} = R \cdot 2\alpha = R \cdot 2 \cdot \arctg(v_0/v_k) = 7000 \text{ m} \cdot \arctg(20/183,17) = 7000 \text{ m} \cdot \arctg 0,109188 = 761,300148 \text{ m}.$$





Az AB távolságot az elhajított test
 $t_m = AB/v = AB/[(v_0)^2 + (v_k)^2]^{1/2} = 760,04\text{m}/(184,25\text{m/s}) = 4,12\text{s}$ idő alatt futja be.
 A t_m mozgási idő alatt az A pont az
 $\overline{AA'} = v_k \cdot t_m = (183,17\text{m/s})/(4,12\text{s}) = 755,54\text{m}$ hosszúságú körívet írja le.
 A keresett távolság: $\overline{AB} - \overline{AA'} = 5,76\text{m}$.

c) Az elhajított test t idő múlva az $M(x_1 = v_k \cdot t, y_1 = R - v_0 \cdot t)$ pontba kerül, és a henger peremén haladó A elhajítási pont az $N(x_2 = R \cdot \sin\omega t, y_2 = R \cdot \cos\omega t)$ helyzetbe jut.

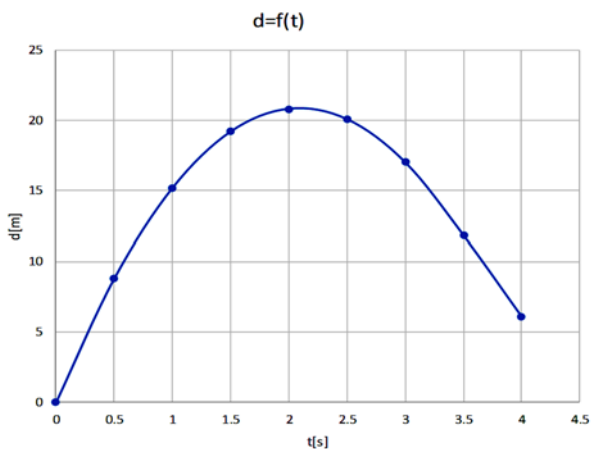


Az M és N közötti $d = MN$ távolság:
 $d = [(x_2 - x_1)^2 + (y_2 - y_1)^2]^{1/2} = [(R \cdot \sin\omega t - v_k \cdot t)^2 + (R \cos\omega t - R + v_0 \cdot t)^2]^{1/2}$.



A grafikus ábrázolás céljából előbb egy értéktáblázatot készítünk, majd az EXCEL programmal megrajzoljuk a grafikont.

t[s]	0	0,5	1	1,5	2	2,5	3	3,5	4
d[m]	0	8,8007	15,203	19,211	20,833	20,086	17,026	11,852	6,103



Ferenczi János megoldásai

Fizika – FIRKA 2019-2020/4

F. 632. Két testet ugyanazon pontból hajtunk el egyforma $v_0 = 2 \text{ m/s}$ nagyságú sebességgel. Az egyiket a vízszinteshez képest $\alpha_1 = 45^\circ$ -os szög alatt, míg a másikat $\alpha_2 = -45^\circ$ -os szög alatt. Mekkora a 2-es test relatív sebessége az 1-es testhez képest?

A 2-es test 1-es testhez viszonyított relatív sebessége: $\vec{v}_r = \vec{v}_2 - \vec{v}_1$. Levetítve a vízszintes Ox és függőleges Oy tengelyekre, kapjuk: $v_{rx} = v_{2x} - v_{1x}$ és $v_{ry} = v_{2y} - v_{1y}$. Mivel $v_{2x} = v_{1x} = v_0 \cos \alpha$ ($\alpha = \alpha_1 = |\alpha_2|$), az Ox irányú összetevője a relatív sebességnek zérus. Tehát a relatív sebességnek csak az Oy irányú komponense van. A sebességek egyenletei ezen irányban (az Oy tengely függőlegesen felfelé irányított): $v_{1y} = v_0 \sin \alpha - gt$ és $v_{2y} = -v_0 \sin \alpha - gt$. Behelyettesítve a relatív sebességet meghatározó összefüggésbe, kapjuk: $v_{ry} = -v_0 \sin \alpha - gt - (v_0 \sin \alpha - gt) = -2 v_0 \sin \alpha$. Így a relatív sebesség nagysága $v_r = 2\sqrt{2} \text{ m/s}$



F. 633. Közös optikai tengelyen, egymástól 50 cm távolságra helyezzük el az L_1 10 cm-es és L_2 20 cm-es gyújtótávolságú, azonos átmérőjű gyűjtőlencségeket. Az optikai tengelyen, az L_1 lencse előtt, 20 cm-re tőle pontszerű fényforrás található. Hova kellene elhelyezni és mekkora kell legyen a gyújtótávolsága az L_1 és L_2 lencsékénél nagyobb átmérőjű L_3 lencsének, hogy a pontszerű fényforrás képének megvilágítása erősebb legyen?

Mivel a tárgy az első lencsétől kétszeres gyújtótávolságra található, $x'_1 = -2f$, ezért az első lencse által alkotott képe $x'_2 = 2f = 20\text{cm}$ -re keletkezik a lencsétől. Ez tárgy a második lencse számára, így $x''_1 = x'_2 - d = -30\text{cm}$. Erről az $\frac{1}{x''_2} - \frac{1}{x''_1} = \frac{1}{f''}$ képpalkotási egyenlet alapján a végső kép $x''_2 = 60\text{cm}$ -re keletkezik.

Az L_3 lencsét úgy kell elhelyezni, hogy ne befolyásolja a végső kép helyzetét. Szerepe, hogy az első lencse mellett elhaladó fénysugarakat a végső képpontba gyűjtse össze. Ez akkor valósítható meg, ha az L_3 lencsét az L_1 lencse képsíkjába tesszük.

$$\text{Ezért } x_1 = -40\text{cm}, x_2 = 90\text{cm} \text{ és így}$$

$$\frac{1}{f_3} = \frac{1}{x_2} - \frac{1}{x_1} \rightarrow f_3 = \frac{360}{13} \text{ cm} \cong 27,69\text{cm}$$

F. 634. $V = 33,6 \text{ dm}^3$ térfogatú zárt tartály nitrogént és $\nu = 1 \text{ mol}$ vizet tartalmaz. Amikor az edényben a hőmérséklet $t = 100^\circ \text{C}$, a nyomás $p = 2 \cdot 10^5 \text{ N/m}^2$. Határozzuk meg az edényben található nitrogén mennyiségét! Ismert a vízgőzök telítettségi nyomása 100°C -on: $p_s = 10^5 \text{ N/m}^2$.

Az edényben a nyomás a vízgőz és a nitrogén parciális nyomásainak összege: $p = \bar{p}_v + \bar{p}_N$. Első lépésként el kell döntenünk, hogy a vízgőz telített állapotban van-e. Ezért határozzuk meg, hogy hány mol elpárologatása eredményezne telítettségi állapotot. A vízgőz $p_s \cdot V = \nu_s RT$ állapotegyenletéből erre $\nu_s = \frac{p_s \cdot V}{RT} = 1,1 \text{ mol}$ adódik.

Tehát az edényben a vízgőz nincs telítettségi állapotban, ezért parciális nyomása

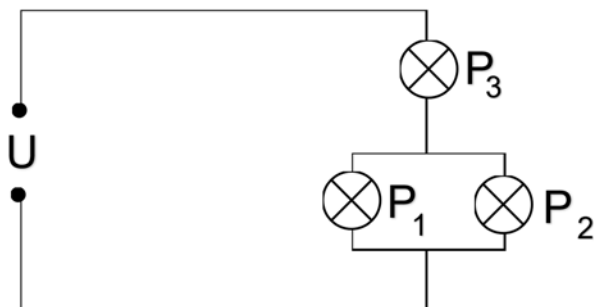
$$\bar{p}_v = \frac{\nu RT}{V} = 9 \cdot 10^4 \text{ N/m}^2$$

Ekkor a nitrogén parciális nyomása $\bar{p}_N = p - \bar{p}_v = 1,1 \cdot 10^5 \text{ N/m}^2$, melyet felhasználva kapjuk: $\nu_N = \frac{\bar{p}_N V}{RT} = 1,2 \text{ mol}$ nitrogén.



F. 635. A $P_1 = 40\text{ W}$ -os, $P_2 = 60\text{ W}$ -os és $P_3 = 100\text{ W}$ -os égők akkor működnek normálisan, ha tápfeszültségük $U_n = 110\text{ V}$. Hogyan kapcsolható a három égő egyszerre az $U = 220\text{ V}$ -os áramforrásra úgy, hogy normálisan világítsanak?

Az égők normális működéséhez szükséges áramerősségek meghatározhatók a $P = U_n \cdot I$ összefüggésből, ahonnan $I = \frac{P}{U_n} \Rightarrow I_1 = \frac{40}{110} = \frac{4}{11}\text{ A}$, $I_2 = \frac{60}{110} = \frac{6}{11}\text{ A}$ és $I_3 = \frac{100}{110} = \frac{10}{11}$. Azonnal észrevehető, hogy $I_3 = I_1 + I_2$, így az égőket az ábrán látható módon kell az áramforrásra kapcsolni. Ekkor $U = U_{n1} + U_{n3}$, és $U_{n1} = U_{n2} = U_{n3} = \frac{U}{2} = 110\text{ V}$



F. 636. Egy töltött részecske a $B = 0,1\text{ T}$ indukciójú homogén mágneses térben $R = 1\text{ m}$ sugarú körpályán mozog. A mágneses tér erővonalával párhuzamosan, $E = 50\text{ V/m}$ erősségű elektromos teret hozunk létre. Mennyi ideig kell hasson az elektromos tér abhoz, hogy a részecske sebessége megkétszereződjék?

Az elektromos tér hatására a részecske gyorsulása $a = \frac{qE}{m}$. A sebesség megkét-szerezésére szükséges idő $t = \frac{2v-v}{a} = \frac{v}{a}$. A v sebesség meghatározható az $\frac{mv^2}{R} = qvB$ összefüggésből. $\rightarrow v = \frac{qRB}{m}$. Behelyettesítve kapjuk: $t = \frac{qRB/m}{qE/m} = \frac{RB}{E} = 2 \cdot 10^{-3}\text{ s}$

