



OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

16 mai 2015

Subiectul I. . 10 puncte

La întrebările 1-10 trebuie să alegeți un singur răspuns corect din variantele propuse:

- Soluțiile de iodură de potasiu utilizate în titrările volumetrice trebuie să fie proaspăt preparate pentru că în timp se îngălbenesc. Alegeți procesul care explică fenomenul:
a) $2KI + 1/2O_2 \rightarrow K_2O + I_2$; b) $4KI + 1/2O_2 + H_2O \rightarrow 2K_2O + I_2 + 2HI$; c) $2KI + 1/2O_2 + H_2O \rightarrow 2KOH + I_2$; d) $4KI + 5/2O_2 \rightarrow 2KIO_2 + 2KIO_3$; e) $4KI + 1/2O_2 + 3H_2O \rightarrow 4KOH + I_2 + 2HI$.
- Într-un amestec gazos de CO și CO₂ analiza gravimetrică arată un raport $m_{Carbon} : m_{Oxygen} = 1 : 2$. Compoziția în procente de masă a amestecului este:
a) 51,11% CO₂; 48,89% CO; b) 62,22% CO₂; 37,78% CO; c) 50,11% CO₂; 49,89% CO; d) 61,11% CO₂; 38,89% CO; e) 50% CO₂; 50% CO.
- Pe suprafața apei de barită într-un vas deschis apare un strat subțire de substanță insolubilă. Care este factorul atmosferic determinant:
a) oxigenul; b) dioxidul de carbon; c) monoxidul de carbon; d) aerul cald; e) dioxidul de sulf.
- Într-un pahar cu sulfat de cupru s-a introdus o monedă de argint cu masa m_1 . După un timp se scoate moneda și se determină masa finală m_2 . Afirmatia corectă este:
a) $m_1 = m_2$; b) $m_1 < m_2$; c) $m_1 > m_2$; d) depinde de temperatură; e) depinde de concentrația CuSO₄.
- În 100 grame de soluție de acid sulfuric de concentrație procentuală de 91% se barbotează 22,4 L (c.n.) trioxid de sulf. Soluția finală este:
a) soluție acid sulfuric 100%; b) oleum 40% SO₃; c) oleum 17,22% SO₃; d) soluție acid sulfuric 98%; e) oleum 22,22% SO₃.
- Care din următorii ioni formează în exces de hidroxid de sodiu o combinație complexă: (1) Al⁺³, (2) Zn⁺², (3) Sn⁺², (4) Fe⁺³, (5) Ba⁺². a) 1, 2, 3; b) 1, 2, 4; c) 1, 2; d) 1, 2, 3, 4, 5; e) 1, 2, 4, 5.
- Într-o eprubetă se pune apă și clorură mercurică, apoi se adaugă pe rând, picătură cu picătură, iodură de potasiu soluție în exces, hidroxid de potasiu soluție și apoi amoniac soluție. Culoarele ce însoțesc etapele descrise:
a) incolor, galben, verde, brun; b) incolor, portocaliu, brun, incolor; c) roz, portocaliu, incolor, brun; d) incolor, portocaliu, incolor, brun; e) incolor, portocaliu, incolor, verde.
- Indicați procesele prin care poate fi preparat hidroxidul de sodiu:

- $Na_2CO_3 + Ca(OH)_2 \rightarrow 2NaOH + CaCO_3$ 2. $Na_2O + H_2O \rightarrow 2NaOH$
 - $3Na_2CO_3 + 2Al(OH)_3 \rightarrow Al_2(CO_3)_3 + 6NaOH$ 4. $Na + H_2O \rightarrow NaOH + \frac{1}{2}H_2$
 - $NaCl_{(soluție)} \xrightarrow{\text{electroliză}} NaOH + Cl_2$ 6. $KOH + NaCl \rightarrow NaOH + KCl$
- a) 1, 2, 4, 5; b) 2, 4, 5; c) 3, 4, 5; d) 1, 2, 3, 4, 5, 6; e) 2, 4, 5, 6.

- Monoxidul de carbon este folosit drept combustibil. Arderea acestuia se face frecvent cu aer (20% oxigen). Știind că aerul este în exces cu 10 % și că arderea se face cu randament de 80%, calculați concentrația volumetrică a dioxidului de carbon din amestecul final.
a) 42,42%; b) 23,88%; c) 35,76%; d) 52,41%; e) 33,33%.

- Se introduc 4 grame de fosfor impur în 40 de grame de soluție de acid azotic rezultând o soluție ce conține 31,18% acid ortofosforic. Știind că impuritățile conținute de fosfor nu sunt solubile în apă și

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj CHIMIE– 30 puncte

Fiecare teză primește 10 puncte din oficiu – maxim de punctaj – 100 p



OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

16 mai 2015

nu sunt atacate de acidul azotic, iar soluția finală conține acid azotic, să se determine puritatea fosforului:

- a) 80% ; b) 93% ; c) 78% ; d) 95% ; e) 85%.

Subiectul II.....20 puncte

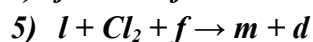
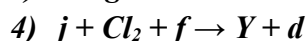
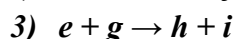
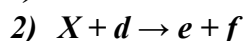
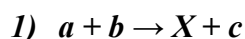
- A.** Polimerul $(SN)_x$ numit polinitrură de sulf prezintă luciu metalic și este un conductor *anizotrop* (prezintă caracteristici fizice variate în funcție de direcția de măsurare și de observare) la temperatura camerei, iar la temperatură scăzută devine supraconductor.

O probă de polimer se arde într-o cantitate de oxigen. Amestecul fierbinte de gaze rezultat este trecut peste un catalizator de V_2O_5 /Silice. Conversia reacției este de 80% datorită unui component restrictiv. Gazele obținute sunt absorbite cantitativ în 30 grame de apă și apoi prin răcire la 273K, se colectează un volum gazos de 7 ml. Soluția apoasă obținută este adusă la semn cu apă distilată într-un balon cotate de 50 cm³.

- a) Determinați masa probei de polimer supus arderii;
b) Determinați valoarea medie a lui „x” dacă un mol de polimer conține $99,363 \cdot 10^{25}$ de electroni în stratul de valență al atomilor componenți.
c) Calculați raportul molar al speciilor ternare din soluția aflată în balonul cotate.

- B.** O cantitate de hidroxid metalic divalent se amestecă împreună cu soluția apoasă a unui oxiacid. Această soluție conține 83,11% O. Cantitatea de hidroxid metalic și cea de oxiacid se vor amesteca în proporție echimasică și echimoleculară astfel încât să se obțină un procent de 48,9796% O. Toate moleculele existente în soluția apoasă conțin același număr de atomi de hidrogen. Determinați concentrația soluției de oxiacid.

- a) Hidroxidul metalic (**X**) și oxiacidul (**Y**) participă la următoarea schemă de reacție:



Identificați substanțele participante în schemă știind că : **c** și **m** sunt sărurile sodice ale oxiacidului **Y**; **a** este o sare neutră a oxiacidului **Y**; **g** sare sodică binară cu nemetalul generator din oxiacidul (**Y**) ; **j** este acid ce conține același nemetal generator ca **Y**; **l** sare a acidului **j**.

- b) Precizați culorile substanțelor care se obțin din reacțiile cuprinse în schemă ca precipitate;
c) Scrieți o aplicație practică a reacției 5);
d) Precizați implicațiile substanțelor **i** și **d** în organismul uman.

Se dau:

- mase atomice: H – 1; N – 14; O – 16; Cu – 64; Ag – 108; Na – 23; S – 32; Fe – 56; C – 12; Mg – 24; Ca – 40; Zn – 65; P – 31; Cl – 35,5; Cr – 52; Mn – 55; S – 32.
– Numărul lui Avogadro = $6,022 \cdot 10^{23} \text{ mol}^{-1}$.

Subiecte selectate și prelucrate de prof. Popescu Irina, Colegiul Național „I.L.Caragiale” Ploiești.

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj CHIMIE– 30 puncte

Fiecare teză primește 10 puncte din oficiu – maxim de punctaj – 100 p



OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-
16 mai 2015

SUBIECTUL I 20 puncte

Alegeți un singur răspuns corect la itemii 1-10 și notați răspunsul pe foaia de concurs. Fiecare răspuns corect valorează 2 puncte.

1. În măduva spinării se închid mai multe reflexe, de exemplu: A. masticator și de micțiune B. de vomă și defecație C. de apărare și rotulian D. de clipire și tuse	6. Pielea participă la termoreglarea corpului prin: A. dilatarea capilarelor sanguine sub acțiunea frigului B. evaporarea sudorii, însoțită de eliberare de căldură C. depozitarea grăsimii în țesutul adipos din derm D. eliberarea unei substanțe grase de către glandele sebacee
2. Celulele cu bastonaș : A. sunt numeroase în pata galbenă B. lipsesc la daltoniști C. predomină la periferia retinei D. produc vitamina A la întuneric	7. În ecosistemul Mării Negre: A. temperaturile sunt ridicate în tot timpul anului B. există două straturi de apă suprapuse C. salinitatea este crescută în zona litorală D. lipsește oxigenul la adâncimi de 100-150 m
3. O persoană bolnavă de diabet zaharat: A. are glucoză puțină în sânge B. nu are poftă de mâncare C. elimină o cantitate mică de urină D. consumă multă apă	8. Humusul: A. este descompus de algele albastre-verzi B. reprezintă componenta anorganică a solului C. este folosit ca hrană de ciupercile cu pălărie D. rezultă din procesul de mineralizare a literei
4. Au număr egal de oase : A. coapsa și gamba B. gamba și antebratul C. regiunile toracală și lombară ale coloanei vertebrale D. centurile scapulară și pelviană	9. Smârdarul crește în: A. pajiștile alpine B. pajiștile de stepă C. pădurile de stepă D. pădurile de stejar
5. În timpul deglutiției: A. orificiul laringelui se acoperă cu epiglota B. musculatura stomacului se contractă C. contracțiile esofagului împing bolul prin pilor D. faringele se relaxează	10. În cadrul lanțurilor trofice: A. numărul de verigi trofice este nelimitat B. există pierderi de substanță de la o verigă la alta C. consumul de energie este mai mare la verigile inițiale D. toate organismele aparțin unui singur nivel trofic

SUBIECTUL II – PROBLEMĂTOTAL 10 PUNCTE

Răspundeți la cerințele problemei și notați răspunsurile pe foaia de concurs.

Maria are scolioză și în ora de sport, pe un fond muzical, a făcut diferite exerciții de gimnastică medicală. După gimnastică, Maria a mâncat un sandviș cu cașcaval și șuncă și a băut un suc de mere.

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

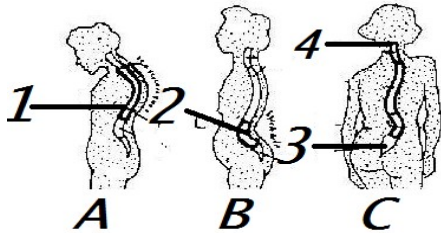
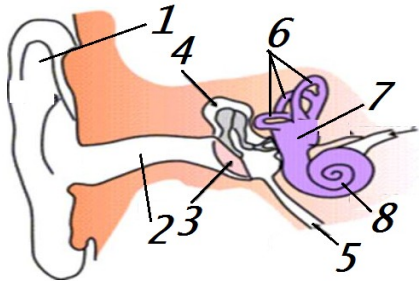
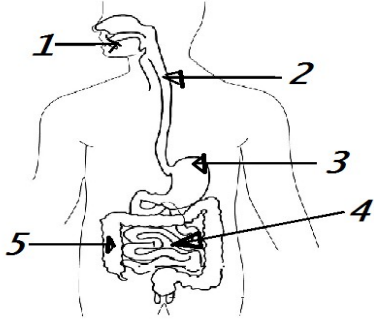
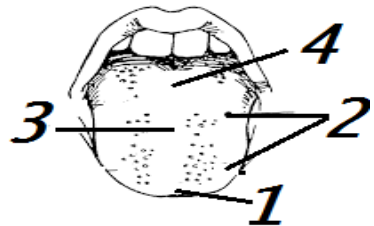
Punctaj Biologie – 30 puncte

Fiecare teză primește 10 puncte din oficiu – maxim de punctaj – 100 p

OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

16 mai 2015

1. Deformările coloanei sunt consecința unor poziții deficitare ale corpului în timpul unor activități. Cu ce literă este notată desenul care ilustrează deformarea coloanei de care suferă Maria, din imaginea prezentată alăturat?	
2. La exercițiul de aplecare / ridicare / rotire a capului participă și prima vertebră din regiunea notată cu 4 în imaginea alăturată. Cum se numește această vertebră?	
3. La exercițiul de ridicare a corpului pe vârful picioarelor, mușchii și oasele formează pârgă din imaginea alăturată. a) În care ordin se încadrează această pârgă? b) Cum se numesc mușchii din zona gambei, cu rol de forță în cazul acestui exercițiu?	
4. La realizarea mișcărilor de rotație a capului participă și informațiile de la receptorii vestibulari din imaginea alăturată. Cu ce cifră este notată partea urechii în care se află receptorii pentru mișcarea de rotație?	
5. Pentru ca Maria să audă bine fondul muzical pe care face gimnastica medicală, trebuie să existe și componenta notată cu cifra 5 în imaginea alăturată. a) Cum se numește această structură a urechii medii? b) Ce rol are această prelungire care ajunge până în faringe?	
6. Care este asocierea corectă dintre substanțele din alimente consumate de Maria și segmentul tubului digestiv, din imaginea alăturată, în care există enzime care descompun respectivele grupe de substanțe: A. amidon – organele 1 și 3 B. zaharoza – zona 2 C. lipide – componentele 3 și 5 D. proteine – segmentele 3 și 4	
7. Sucul de mere consumat după mâncare nu i-a plăcut Mariei, deoarece a fost dulce – amărui. a) Cu ce cifră este notată zona de pe limbă, din imaginea alăturată, care are receptori ce percep substanțe cu gustul amar? b) Cum se numește lobul emisferelor cerebrale în care se formează senzațiile gustative?	

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj **Biologie** – 30 puncte

Fiecare teză primește 10 puncte din oficiu – maxim de punctaj – 100 p

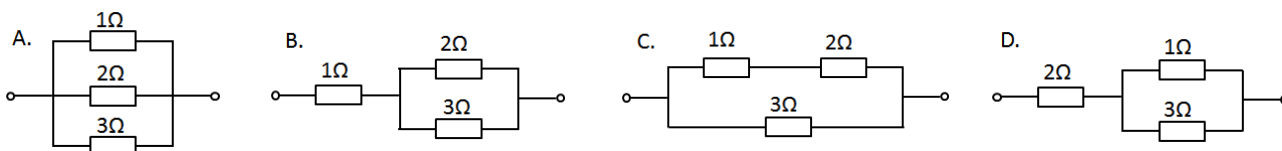
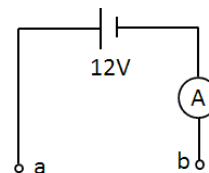
OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-
16 mai 2015

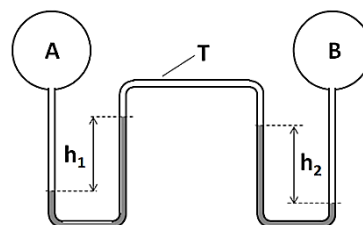
Subiectul I (10 puncte)

Pentru itemii 1-10 este corect un singur răspuns. Notează pe foaia de concurs răspunsul corect. Nu se va puncta răspunsul multiplu sau itemul fără răspuns.

1. În circuitul din figura alăturată bateria și ampermetrul au rezistențe neglijabile. Următoarele grupări de rezistori sunt montate succesiv între bornele (a) și (b). Pentru care dintre ele indicația ampermetrului ideal ($R_A \approx 0 \Omega$) este de 8 A?

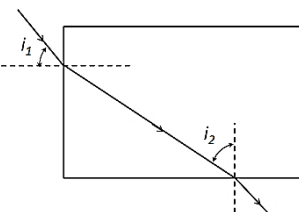


2. Două vase sferice (A) și (B) care conțin aer la diferite presiuni sunt conectate printr-un tub (T), ca în figură. Tubul conține două coloane de mercur. Densitatea mercurului este $\rho = 13600 \text{ kg} \cdot \text{m}^{-3}$, iar presiunea aerului din vase este $p_A = 16,16 \text{ kPa}$, respectiv $p_B = 8 \text{ kPa}$. Care dintre perechile de valori h_1 și h_2 sunt posibile?



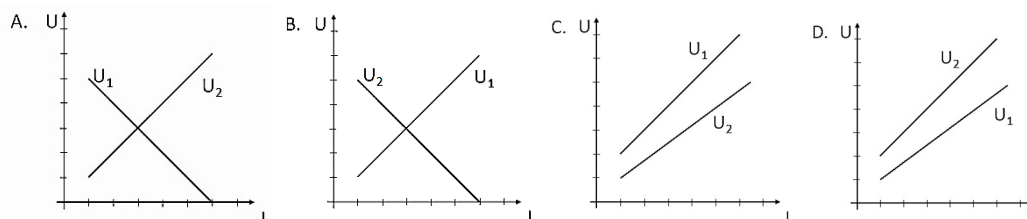
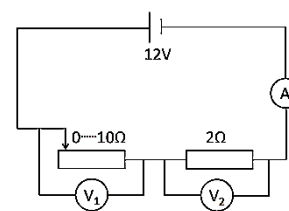
- A. $h_1 = 4 \text{ cm}, h_2 = 2 \text{ cm}$; B. $h_1 = 6 \text{ cm}, h_2 = 6 \text{ cm}$;
C. $h_1 = 12 \text{ cm}, h_2 = 18 \text{ cm}$; D. $h_1 = 18 \text{ cm}, h_2 = 12 \text{ cm}$

3. O rază de lumină pătrunde din aer într-un bloc dintr-un material transparent sub unghiul de incidență $i_1 = 45^\circ$. Raza face unghiul de incidență $i_2 = 60^\circ$ cu normala la fața de ieșire. Care este valoarea indicelui de refracție al materialului folosit?



- A. 2; B. 3; C. 1,25; D. 1,4

4. La bornele unei baterii ideale ($r \approx 0 \Omega$) sunt legate două rezistoare, unul cu rezistența fixă de 2Ω , iar celălalt cu rezistența variabilă între limitele $[0; 10] \Omega$. La bornele fiecărui rezistor și în serie cu bateria sunt legate aparate de măsură ideale ($R_A \approx 0 \Omega$, $R_V \rightarrow \infty$) ca în figura alăturată. În care dintre graficele de mai jos este redată corect variația indicațiilor



voltmetrelor în funcție de intensitate curentului prin circuit?

5. Trenul din figură vine dinspre stânga cu o viteză $v_1 = 50 \text{ m/s}$. Când trece prin dreptul senzorului (S_1), mecanicul locomotivei trebuie să aplice o forță de frânare astfel că trenul să încetinească uniform și să



NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj CHIMIE– 30 puncte

Se acordă 10 puncte din oficiu

OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

16 mai 2015

treacă prin dreptul senzorului (S_2) cu o viteză $v_2 = 10 \text{ m/s}$. În locomotivă se află un detector care măsoară timpul în care trenul trece printre cei doi senzori. Dacă acest timp este mai mic decât $\Delta t = 20 \text{ s}$ detectorul declanșează frâna de urgență. Care este distanța minimă dintre cei doi senzori astfel ca să nu fie declanșată frâna de urgență?

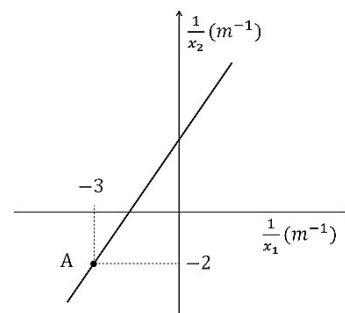
- A. 200 m; B. 400 m; C. 500 m; D. 600 m

6. O lentilă subțire formează imaginea unui obiect aflat pe axa optică principală a acesteia. Lentila se află în originea axei Ox , iar sensul pozitiv al axei coincide cu sensul de propagare a luminii. În graficul din figura alăturată este redată dependența mărimii $\frac{1}{x_2}$ de

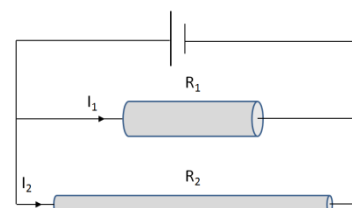
mărimii $\frac{1}{x_1}$. Dacă obiectul se află în punctul A de coordonate (

$\frac{1}{x_1} = -3 \text{ m}^{-1}, \frac{1}{x_2} = -2 \text{ m}^{-1}$) de pe grafic, care dintre afirmațiile de mai jos este adevărată?

A. obiectul și imaginea sunt virtuale; B. imaginea este virtuală, iar lentila are distanța focală $f = 1 \text{ m}$; C. imaginea este virtuală iar lentila are distanța focală $f = -1 \text{ m}$; D. obiectul și imaginea sunt reale



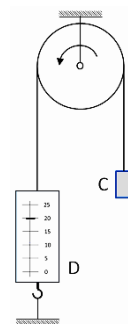
7. Din două fire conductoare din același material se realizează circuitul din figură. Firul din care este realizat rezistorul R_1 este de trei ori mai gros și de două ori mai scurt decât firul din care este realizat rezistorul R_2 . În ce raport $\frac{I_1}{I_2}$ se află intensitățile curenților care trec prin cele două fire?



- A. $\frac{2}{3}$; B. $\frac{2}{9}$; C. $\frac{1}{6}$; D. $\frac{1}{18}$

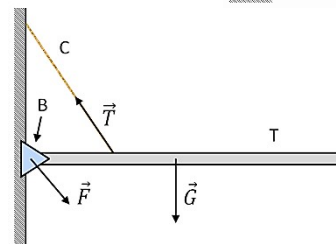
8. Un corp (C) cu greutatea de 100 N este legat la un capăt al unui fir inextensibil și fără masă. Celălalt capăt al firului este legat de un dinamometru (D) care este fixat după cum se vede în figura alăturată. Firul este trecut peste o roată cu circumferința de 0,3 m. Dacă roata, antrenată de un motor, se rotește de 50 de ori într-o secundă în sens antiorar, atunci dinamometrul indică 20 N. Care este valoarea puterii motorului?

- A. 0,3 kW; B. 0,8 kW; C. 1,2 kW; D. 1,8 kW

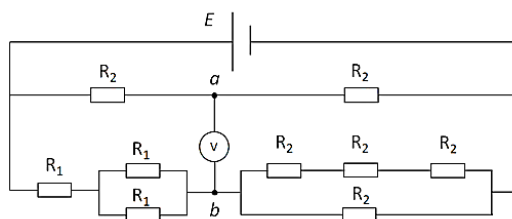


9. O trapă T (ușă orizontală în podeaua unei încăperi) este ținută închisă (orizontală) cu ajutorul unui cablu ușor C fixat la jumătatea distanței dintre centrul de greutate al trapei și capătul stâng al acesteia. Trapa se poate roti în jurul unei balamale B fixată de perete. În figură sunt reprezentate forțele care se exercită asupra balamalei, cablului și a trapei. În care dintre variantele de mai jos cele trei forțe sunt enumerate în ordinea crescătoare a valorilor lor?

- A. F, T, G; B. T, F, G; C. G, F, T; D. G, T, F



NOTA- toate subiectele sunt obligatorii
Punctaj CHIMIE- 30 puncte
Se acordă 10 puncte din oficiu



OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

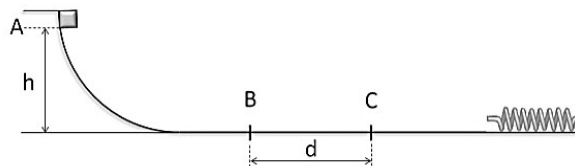
16 mai 2015

10. În circuitul electric din figura alăturată rezistorii au rezistențele $R_1 = 50 \, \Omega$ și R_2 , iar sursa ideală de tensiune electromotoare are $E = 3 \, \text{V}$. Între punctele a și b se conectează un voltmetru considerat ideal ($R_V \rightarrow \infty$). Pentru ce valoare a rezistențelor R_2 indicația voltmetrului este nulă?

- A. $R_2 = 100 \, \Omega$; B. $R_2 = 125 \, \Omega$; C. $R_2 = 150 \, \Omega$; D. $R_2 = 200 \, \Omega$

Subiectul II (20 puncte)

Un corp cu masa $m = 10 \, \text{kg}$ este lăsat liber din punctul A al unei piste circulare netede de la înălțimea $h = 3 \, \text{m}$ față de sol. Pista se continuă cu o suprafață orizontală care este netedă, cu excepția porțiunii BC de lungime $d = 6 \, \text{m}$. Corpul se oprește într-un resort elastic cu constanta de elasticitate



$k = 2000 \frac{\text{N}}{\text{m}}$, aflat la capătul din dreapta al pistei orizontale, comprimându-l cu $\Delta l = 0,3 \, \text{m}$. Apoi, la

revenirea resortului, este împins înapoi spre porțiunea CB. Calculați:

- valoarea vitezei corpului atunci când trece prin punctul B;
- valoarea coeficientului de frecare de pe porțiunea BC;
- distanța față de punctul C la care se oprește corpul.

Subiecte propuse de:

prof. Constantin GAVRILĂ, Colegiul Național „Sfântul Sava” București

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj CHIMIE– 30 puncte

Se acordă 10 puncte din oficiu



OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

16 mai 2015

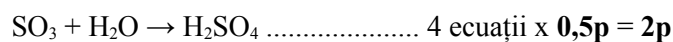
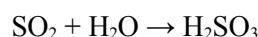
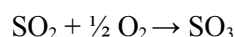
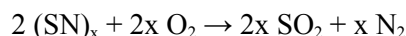
BAREM DE EVALUARE

Subiectul I.....10 puncte

1. c ; 2. d ; 3. b ; 4. c ; 5. e ; 6. a ; 7. d ; 8. a ; 9. b ; 10 b.

Subiectul II.....20 puncte

A.10 puncte



a) mmoli $\text{N}_2 = 0,3125$ (1p) , mmoli SO_2 obținut după ardere = 0,625 (1p) , mmoli SO_2 reacționat în oxidare catalitică = 0,5 (1p), Masa polimer = 28,75 mg (1p)

b) $x = 150$ (2p)

c) Raport molar $\text{H}_2\text{SO}_3 : \text{H}_2\text{SO}_4 = 1 : 4$ (2p)

B.10 puncte

Concentrația soluției = 24,5%.....(0,5p)

a) Identificarea oxiacidului (Y)= H_2SO_4 (1,5p); Identificați hidroxidul metalic (X)= $\text{Cu}(\text{OH})_2$ (0,5p)

$a = \text{CuSO}_4$; $b = \text{NaOH}$; $c = \text{Na}_2\text{SO}_4$; $d = \text{HCl}$; $e = \text{CuCl}_2$; $f = \text{H}_2\text{O}$; $g = \text{Na}_2\text{S}$; $h = \text{CuS}$; $i = \text{NaCl}$; $j = \text{H}_2\text{SO}_3$; $l = \text{NaHSO}_3$; $m = \text{NaHSO}_4$ 13 substanțe $\times 0,4\text{p} = 5,2\text{p}$

b) $\text{Cu}(\text{OH})_2$ –albastru deschis, CuS – negru.....2 substanțe $\times 0,25\text{p} = 0,5\text{p}$

c) aplicație practică a reacției 5) – *substanță antidot folosită în intoxicațiile cu clor*0,8p

d) *i* – în soluție apoasă/ser fiziologic în care se găsesc elementele figurate ale sângelui; *d* – acid prezent în sucul gastric, ajută la digestie..... 2 substanțe $\times 0,5\text{p} = 1\text{p}$

Barem elaborat de Popescu Irina, profesor la Colegiul Național „I.L.Caragiale” din Ploiești..

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj CHIMIE– 30 puncte

Se acordă 10 puncte din oficiu



OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-
16 mai 2015

BIOLOGIE

SUBIECTUL I TOTAL 20 puncte

Se acordă câte 2 puncte pentru fiecare variantă corectă de răspuns

Nr item	răspuns
1.	C
2.	C
3.	D
4.	B
5.	A
6.	B
7.	B
8.	C
9.	A
10.	B

SUBIECTUL II – 10 puncte

NR. CERINȚĂ	VARIANTĂ DE RĂSPUNS		PUNCTAJ
1	Imaginea C		1 punct
2	Vertebra atlas		1 punct
3	3 a	Pârghie de ordinul II	1 punct
	3 b	Mușchii gemeni / gastrocnemieni	1 punct
4	Cifra 6		1 punct
5	5 a	Trompa lui Eustachio	1 punct
	5 b	Egalizarea presiunii aerului pe cele două fețe ale timpanului	1 punct
6	D		1 punct
7	7 a	Cifra 4	1 punct
	7 b	Lobul parietal	1 punct
TOTAL PUNCTE SUBIECTUL II			10 PUNCTE

La subiectul II - se punctează oricare alt răspuns dacă este corect din punct de vedere științific.

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii
Punctaj **BIOLOGIE** – 30 puncte
Se acordă 10 puncte din oficiu



OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

16 mai 2015

BAREM - FIZICĂ

Subiectul I

Nr. item	răspuns
1	C
2	D
3	D
4	A
5	D
6	B
7	B
8	C
9	C
10	A

Nr. item	Răspuns detaliat
1	$I = \frac{E}{R_e}, R_e = \frac{E}{I} = \frac{3}{2} \Omega$
2	$p_A = p + \rho g h_1, p_B = p + \rho g h_2, p_A - p_B = \rho g (h_1 - h_2),$ $h_1 - h_2 = \frac{p_A - p_B}{\rho g} = 6 \text{ cm}$
3	$r_1 = 90^\circ - i_2 = 30^\circ, \sin i_1 = n \sin r_1, n = \frac{\sin i_1}{\sin r_1} = \sqrt{2}$
4	$R_{e, \min} = 2 \Omega, R_{e, \max} = 12 \Omega, I = \frac{E}{R_e}, I = \begin{cases} 6 \text{ A, dacă } R_e = 2 \Omega \\ 1 \text{ A, dacă } R_e = 12 \Omega \end{cases}$ $U_1 = \begin{cases} 0, \text{ dacă } I = 6 \text{ A} \\ 10 \text{ V, dacă } I = 1 \text{ A} \end{cases} U_2 = \begin{cases} 12 \text{ V, dacă } I = 6 \text{ A} \\ 2 \text{ V, dacă } R_e = 1 \text{ A} \end{cases}$
5	$a = \frac{\Delta v}{\Delta t} = -2 \text{ m/s}^2, d = \frac{v_2^2 - v_1^2}{2a} = 600 \text{ m}$
6	$\frac{1}{x_2} - \frac{1}{x_1} = \frac{1}{f}, f = 1 \text{ m, lentilă convergentă, imagine virtuală}$
7	$R = \rho \frac{l}{S} \text{ unde } S = \pi \frac{d^2}{4}, \frac{I_1}{I_2} = \frac{R_2}{R_1} = \frac{2}{9}$
8	$P = F_f v, v = \frac{50 \pi d}{t}, F_f = G - F_e$
9	$M_{T,B} = M_{G,B}, T_x - F_x = 0, T_y - F_y - G = 0$
10	$R_{e1} = 2 R_2, R_{e2} = \frac{3}{2} R_1 + \frac{3}{4} R_2, U_{ab} = -\frac{E}{R_{e1}} R_2 + \frac{E}{R_{e2}} \frac{3}{2} R_1, R_2 = 2 R_1$

Subiectul II

	rezolvare	punctaj
a.	$E_A = E_B$	1
		1
		4p

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj FIZICĂ – 30 puncte

Fiecare teză primește 10 puncte din oficiu – maxim de punctaj – 100 p

OLIMPIADA „ȘTIINȚE PENTRU JUNIORI”

-etapa județeană-

16 mai 2015

	$E_A = mgh$ $E_B = \frac{mv^2}{2}$ $v = \sqrt{2gh} \approx 7,74 \text{ m/s}$	1	
		1	
b.	$\Delta E_C = L_{Ff} + L_{Fe}$ $L_{Ff} = -\mu mgd$ $L_{Fe} = -\frac{k(\Delta l)^2}{2}$ $0 - \frac{mv^2}{2} = -\mu mgd - \frac{k(\Delta l)^2}{2}$ $\mu = \frac{\frac{mv^2}{2} - \frac{k(\Delta l)^2}{2}}{mgd}$ $\mu = 0,35$	1	8p
		1	
		1	
		1	
		3	
		1	
c	$\Delta E_C = +L_{Fe_{total}} + L_G$ $L_{Ff_{total}} = -\mu mgD$ $L_{Fe_{total}} = 0$ $L_G = mgh$ $D = \frac{h}{\mu} = 8,57 \text{ m}$ $d_{Cx} = D - d = 2,57 \text{ m}$	2	8p

NOTA- toate subiectele sunt obligatorii

Punctaj **FIZICĂ** – 30 puncte

Fiecare teză primește 10 puncte din oficiu – maxim de punctaj – 100 p