

Olimpiada Interdisciplinară Științele Pământului

Etapa județeană/sectoarelor municipiului București a olimpiadelor naționale școlare - 2020

29 februarie 2020

PROBA SCRISĂ

GEOGRAFIE

Subiectul I (21 puncte)

Scriveți, pe foaia de concurs, litera corespunzătoare răspunsului corect pentru afirmațiile de mai jos.

A. Aveți în vedere Figura 1.

1. Batolitele, corpuri magmatice elipsoidale de mari dimensiuni, având nivelul superior variat ca formă, considerate ca fiind cuptoare magmatice inițiale sunt notate cu:

- a. 1 b. 3
c. 4 d. 5

2. Corpul magmatic de formă cilindrică rezultat din consolidarea magmei într-un coș vulcanic, notat pe desenul alăturat cu cifra 1 este un:

- a. filon b. neck
c. sill d. tuf

3. Craterul de mari dimensiuni al unui aparat vulcanic, notat pe desenul alăturat cu cifra 2 formează o:

- a. caldeiră b. fumarolă c. mofetă d. solfatare

4. Formele de ciuperci consolidate paralel cu stratificația rocilor în care sunt intruse, numite lacolite sunt notată pe desenul alăturat cu cifra:

- a. 1 b. 3 c. 4 d. 5

5. Filonul, notat pe desenul alăturat cu cifra 5, mai este denumit și:

- a. aven b. biolit c. crevasă d. dyke

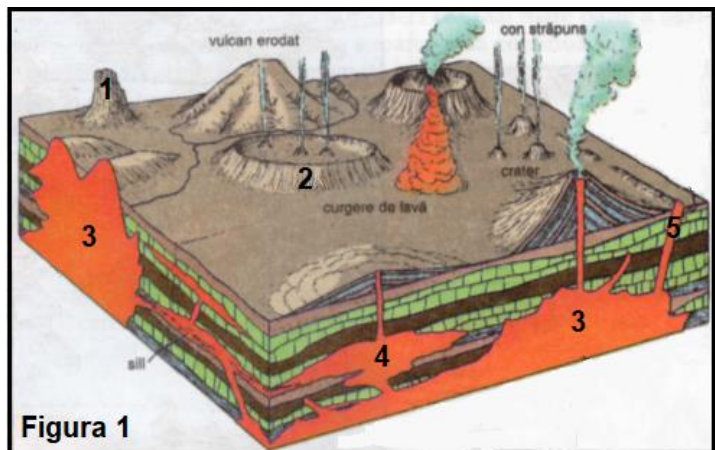


Figura 1

B.

6. Suprafețele de contact între două învelișuri (structuri) interne ale Pământului se numesc:

- a. curenți de convecție b. curenți subcrustali
c. nebuloase de vâscozitate d. zone de discontinuitate

7. Ca fenomen optic, curcubeul se produce atunci când:

- a. fenomenul de dispersie a luminii se combină cu cel de reflexie
b. în atmosferă se găsesc particule datorate poluării, praf sau ceață
c. lumina albastră se împrăștie la interacțiunea cu particulele atmosferice
d. lumina roșie cu lungimea de undă cea mai mare se împrăștie ultima

8. Caustobiolitele sunt roci:

- a. magmatice plutonice b. metamorfice de contact
c. sedimentare detritice d. sedimentare organogene

9. Compartimentul înălțat tectonic al unei structuri geologice faliat este denumit:

- a. dom b. graben c. horst d. sinclinal

10. Lacurile formate prin bararea cursului unui afluent sunt denumite:

- a. heleștee b. iazuri c. lagune d. limanuri

11. Furtunile magnetice, ca perturbații ale câmpului magnetic al Pământului, se soldează cu formarea:

- a. aurorelor polare b. declinației magnetice c. găurilor negre d. vântului solar

C. Aveți în vedere *Figura 2*.

12. În condiții de evoluție subaeriană, tipul genetic de relief reprezentat în *Figura 2* este:

- a. eolian b. glaciatic
c. litoral d. petrografic

13. Succesiunea evoluției microformelor, notate cu cifre de la 1 la 8, specifică tipului genetic de relief respectiv este următoarea:

- a. 2, 1 și 7 b. 3, 2 și 5
c. 3, 5 și 1 d. 4, 2 și 5

14. Dintre microformele marcate, pe desenul alăturat, este o stalactită cea notată cu cifra:

- a. 2 b. 4
c. 5 d. 6

15. A rezultat din unirea a două speleoteme microforma notată cu cifra:

- a. 1 b. 2 c. 4 d. 6

16. În mediul climatic rece factorii determinanți ai tipului genetic de relief, din desenul alăturat sunt:

- a. roca și conținutul în CO_2 b. roca și conținutul în NH_3
c. roca și conținutul în O_3 d. roca și temperatura

17. Unitatea acvatică notată cu cifra 7, generată de structura aflată permanent sub acțiunea nivelului freatic este:

- a. o cascadă b. un izbic c. un lapiez d. o pâlnie

18. Funcționarea unității acvatice identificate la subpunctul C. 17 are la bază principiul:

- a. actualismului b. comparației c. selecției d. vaselor comunicante

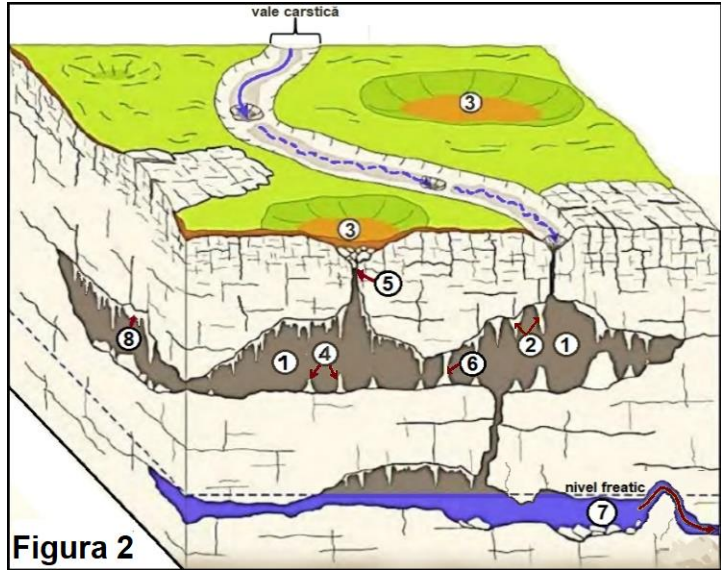


Figura 2

D. Aveți în vedere *Figura 3*.

19. Dinamica apelor oceanice în larg, generată de fricțiunea cu vântul, notată în imagine cu litera A, prezintă o mișcare:

- a. aleatorie b. liniară
c. oscilatorie d. reciprocă

20. Fenomenul rezultat din răsturnarea spre înainte a mișcării apelor oceanice, notat în imagine cu litera B, se numește:

- a. deferlare b. hulă c. marea d. tsunami

21. Deplasarea predominant orizontală a apelor oceanice, însoțită de zgomot, notată în imagine cu litera C, este numită:

- a. ablație b. abraziune c. derivă d. translație

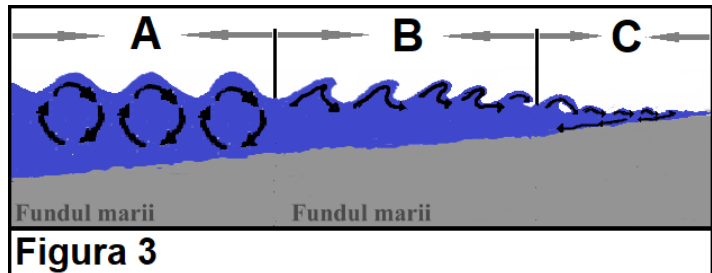


Figura 3

Subiectul al II-lea (4 puncte)

Prezentați două caracteristici fizico-chimice ale troposferei.

FIZICĂ

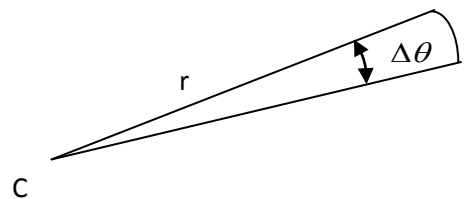
Subiectul 1 (18 puncte)

Legile mișcării corpurilor cerești pot fi deduse pe baza legilor cinematicii și a legii atracției universale. Consideră un model simplificat în care două astfel de corpuri sferice, cu masele M respectiv m , se mișcă pe orbite circulare, iar singura interacție la care sunt supuse se datorează atracției gravitaționale reciproce. Datorită lipsei oricărei interacțiuni externe accelerația centrului de masă al sistemului celor două corpuri este nulă. Fie d distanța dintre centrele celor două corpuri sferice și care este mult mai mare decât razele lor.

a) Determină, în funcție de masele M respectiv m și de distanța d care le separă, razele orbitelor circulare ale celor două corpuri.

b) Fie cazul în care masa unui corp este mult mai mare decât a celuilalt, $M \gg m$. Determină, în acest caz, perioada de rotație a corpului cu masa m ; se presupune cunoscută și constanta atracției universale k .

c) Argumentează faptul că momentul cinetic al corpului cu masa m rămâne constant în timpul mișcării și că acest fapt este echivalent cu legea a doua a lui Kepler, numită și legea ariilor egale. Aceasta afirmă că linia dreaptă care unește o planetă cu steaua în jurul căreia aceasta orbitează (raza vectoare a planetei) mătură arii egale în perioade de timp egale. În imaginea alăturată se remarcă cum mișcarea de rotație a corpului face ca, într-un timp Δt , raza vectoare r descrie unghiul $\Delta\theta$ și mătură astfel aria corespunzătoare acestuia.



Subiectul 2 (7 puncte)

Presiunea atmosferică scade, în general, cu creșterea altitudinii nu numai datorită scăderii grosimii stratului de aer atmosferic cât și datorită scăderii densității acestuia. Consideră ipoteza conform căreia, pentru o variație a altitudinii Δh accelerația gravitațională g și temperatura T a aerului atmosferic nu se schimbă. În acest context se poate determina variația densității aerului

atmosferic cu altitudinea ca fiind $\rho = \rho_0 e^{-\frac{mg\Delta h}{kT}}$; ρ este densitatea, m este masa unei molecule de aer, iar k este constanta lui Boltzmann.

a) Considerând aerul atmosferic un gaz ideal determină și argumentează relația care arată, în contextul precizat, scăderea presiunii atmosferice cu creșterea altitudinii.



b) Orice smartphone actual are încorporat un senzor pentru măsurarea presiunii atmosferice (barometru). Imaginile alăturate au rezultat prin surprinderea indicațiilor aceluiși smartphone la două momente diferite, corespunzătoare unor condiții atmosferice diferite. Cu toate că altitudinea pentru cele două situații, în care au fost surprinse imaginile, a fost riguros aceeași se remarcă valori diferite ale acesteia în contextul în care senzorul de presiune arată valori diferite ale presiunii atmosferice. Cunoscând că precizia măsurătorilor de poziție, corespunzătoare sistemului GPS, este inferioară diferenței de altitudine remarcată între cele două imagini precizează și argumentează care a fost metoda prin care smartphon-ul a determinat diferența de altitudine remarcată.



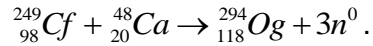
CHIMIE

Pentru rezolvarea cerințelor veți utiliza mase atomice rotunjite din Tabelul periodic, care se găsește la sfârșitul variantei de subiecte.

A. **3 puncte**

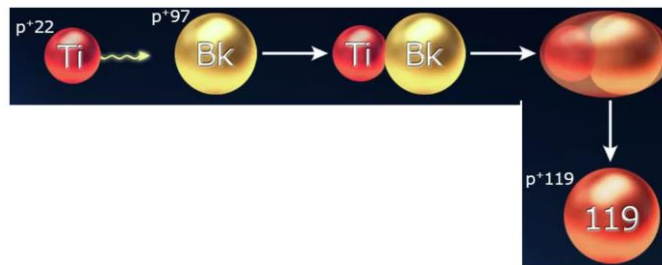
În ultimii 50 de ani, Tabelul periodic al elementelor a fost completat cu 17 elemente chimice noi, care au numerele atomice cuprinse între 102 și 118.

Oganessonul (Og), element chimic cu care se încheie perioada a șaptea a Tabelului periodic, a fost obținut în anul 2006 în urma procesului:



a. Notați numărul de neutroni din atomul de oganesson.

b. În prezent, la acceleratorul DC-280 din Dubna, se încearcă sinteza celui de-al 119-lea element chimic. În imagine este prezentată schema coliziunii din care ar trebui să „ia naștere” acesta.



Scrieți configurația electronică a elementului chimic care are 22 de protoni în nucleu.

c. Notați simbolul chimic al elementului care prin coliziune cu atomul de titan, ar conduce la obținerea celui de-al 120-lea element chimic.

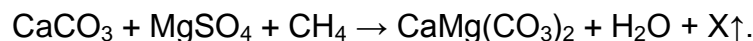
B. **4 puncte**

O probă de soluție de acid clorhidric (S_1), cu volumul 1 mL și concentrația 1 M se diluează, rezultând soluția (S_2), cu volumul 100 mL. Se iau 10 mL din soluția (S_2) și se diluează din nou, obținându-se soluția (S_3) cu volumul de 100 mL. (Pentru fiecare diluare s-a utilizat apă distilată).

Calculați pH-ul soluțiilor (S_2) și (S_3).

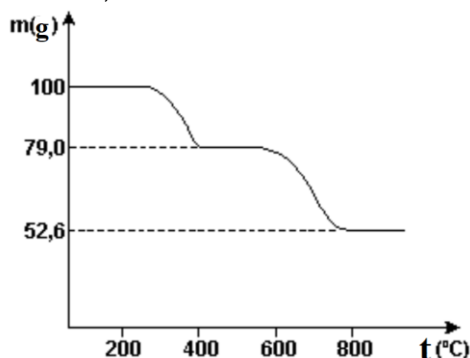
C. **6 puncte**

Rocile dolomitice se formează prin acțiunea unor bacterii asupra mâlurilor calcaroase. Recent, s-au găsit dolomite formate în lagune din Brazilia, conform procesului:



a. Identificați substanța gazoasă X.

b. Considerată un elixir pentru animale și plante, dolomita este carbonatul dublu de calciu și magneziu. Fiecare carbonat se descompune complet la diferite temperaturi, cu degajare de dioxid de carbon și obținerea oxidului metalic corespunzător. Carbonatul de calciu prezintă o stabilitate termică mai mare decât carbonatul de magneziu. În graficul următor este prezentată variația de masă a unei probe de dolomită, în funcție de temperatura de descompunere.

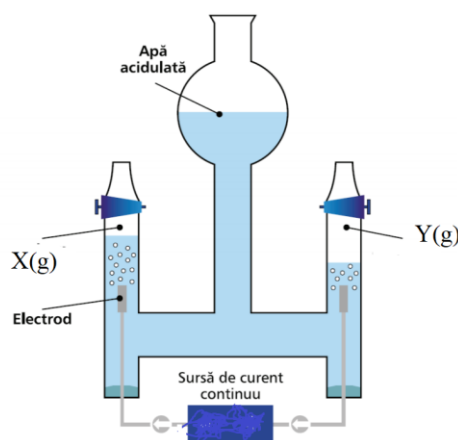


Folosind informațiile din grafic, calculați procentajul masic de carbonat de calciu din proba de dolomită supusă descompunerii termice. Se consideră că în probă nu există impurități.

D.

5 puncte

Pentru a realiza electroliza apei în laborator, se folosește un dispozitiv ca cel din imagine, numit electrolizor Hoffman. Acesta este alcătuit din doi electrozi de grafit sau platină, un vas din sticlă în formă de H cu două compartimente, anodic și catodic, unite printr-un compartiment central și conductori metalici care leagă electrozii de sursa de curent electric continuu.



1. Identificați substanțele notate cu literele (X) și (Y), care se formează la trecerea curentului prin soluția din electrolizorul Hoffman.
2. Într-un electrolizor Hoffman se supune electrolizei o soluție diluată de acid sulfuric, de concentrație $c_1\%$. După 5 min, concentrația soluției de acid sulfuric devine $c_2\%$.
 - a. Explicați faptul că pentru a se realiza electroliza apei, aceasta se acidulează.
 - b. Scrieți relația matematică ($<$, $>$ sau $=$) dintre cele două concentrații procentuale, $c_1\%$ și $c_2\%$.

E.

7 puncte

O sare ternară (X) conține 42,1% oxigen (procente masice) și are în compoziție un cation care colorează în galben flacăra unui bec de gaz. Sarea (X) are masa molară 266 g/mol.

În soluția (S1), obținută prin dizolvarea în apă a 1,064 g din sarea (X), s-a adăugat soluție de azotat de argint, în exces, obținându-se 2,424 g de precipitat alb, **reacția 1**.

Dacă în soluția (S1) se adaugă soluție de hidroxid de sodiu, în cantitate stoechiometrică, are loc **reacția 2** și se obține soluția (S2), care conține numai sarea ternară (Y). Aceasta are în compoziție aceleași elemente chimice ca sarea (X) și este o sare a unui acid care ionizează în trei trepte.

- a. Notați simbolul chimic al cationului prezent în sărurile ternare (X) și (Y).
- b. Determinați prin calcul formula chimică a sării (X).
- c. Scrieți ecuațiile reacțiilor **1** și **2**.

ANEXA: TABELUL PERIODIC AL ELEMENTELOR

18	8A	2	He	4.003	17	7A	10	Ne	20.18
1	1A	1	H	1.008	16	6A	9	F	19.00
		2	Li	6.941	15	5A	8	O	16.00
		3	Na	22.99	14	4A	7	N	14.01
		4	Be	9.012	13	3A	6	C	12.01
		11	Mg	24.31	12	2B	5	B	10.81
		12	Al	26.98	11	1B	13	Al	26.98
		19	K	39.10	10	8B	30	Zn	65.39
		20	Ca	40.08	9	8B	29	Cu	63.55
		37	Rb	85.47	8	8B	28	Ni	58.69
		38	Sr	87.62	7	7B	27	Co	58.93
		55	Cs	132.9	6	6B	26	Fe	55.85
		87	Fr	(223)	5	5B	25	Mn	54.94
		89	Ac	(227)	4	4B	24	Cr	52.00
		90	Th	232.0	3	3B	23	V	50.94
		91	Pa	231.0	2	2A	22	Ti	47.88
		92	U	238.0	1	1A	21	Sc	44.96
		93	Np	(237)	1	1A	20	Ca	40.08
		94	Pu	(244)	1	1A	19	K	39.10
		95	Am	(243)	1	1A	18	Ar	39.95
		96	Cm	(247)	1	1A	17	Cl	35.45
		97	Bk	(247)	1	1A	16	S	32.07
		98	Cf	(251)	1	1A	15	P	30.97
		99	Es	(252)	1	1A	14	Si	28.09
		100	Fm	(257)	1	1A	13	Al	26.98
		101	Md	(258)	1	1A	12	Mg	24.31
		102	No	(259)	1	1A	11	Na	22.99
		103	Lr	(262)	1	1A	10	Be	9.012
		104	Rf	(261)	1	1A	9	Li	6.941
		105	Db	(262)	1	1A	8	Be	9.012
		106	Sg	(263)	1	1A	7	B	10.81
		107	Bh	(262)	1	1A	6	C	12.01
		108	Hs	(265)	1	1A	5	B	10.81
		109	Mt	(266)	1	1A	4	Be	9.012
		110	Ds	(281)	1	1A	3	Na	22.99
		111	Rg	(272)	1	1A	2	He	4.003
		112	Cn	(285)	1	1A	1	H	1.008
		113	Nh	(286)	1	1A	0		
		114	Fl	(289)	1	1A	-1		
		115	Mc	(289)	1	1A	-2		
		116	Lv	(293)	1	1A	-3		
		117	Ts	(294)	1	1A	-4		
		118	Og	(294)	1	1A	-5		
		119			1	1A	-6		
		120			1	1A	-7		
		121			1	1A	-8		
		122			1	1A	-9		
		123			1	1A	-10		
		124			1	1A	-11		
		125			1	1A	-12		
		126			1	1A	-13		
		127			1	1A	-14		
		128			1	1A	-15		
		129			1	1A	-16		
		130			1	1A	-17		
		131			1	1A	-18		
		132			1	1A	-19		
		133			1	1A	-20		
		134			1	1A	-21		
		135			1	1A	-22		
		136			1	1A	-23		
		137			1	1A	-24		
		138			1	1A	-25		
		139			1	1A	-26		
		140			1	1A	-27		
		141			1	1A	-28		
		142			1	1A	-29		
		143			1	1A	-30		
		144			1	1A	-31		
		145			1	1A	-32		
		146			1	1A	-33		
		147			1	1A	-34		
		148			1	1A	-35		
		149			1	1A	-36		
		150			1	1A	-37		
		151			1	1A	-38		
		152			1	1A	-39		
		153			1	1A	-40		
		154			1	1A	-41		
		155			1	1A	-42		
		156			1	1A	-43		
		157			1	1A	-44		
		158			1	1A	-45		
		159			1	1A	-46		
		160			1	1A	-47		
		161			1	1A	-48		
		162			1	1A	-49		
		163			1	1A	-50		
		164			1	1A	-51		
		165			1	1A	-52		
		166			1	1A	-53		
		167			1	1A	-54		
		168			1	1A	-55		
		169			1	1A	-56		
		170			1	1A	-57		
		171			1	1A	-58		
		172			1	1A	-59		
		173			1	1A	-60		
		174			1	1A	-61		
		175			1	1A	-62		
		176			1	1A	-63		
		177			1	1A	-64		
		178			1	1A	-65		
		179			1	1A	-66		
		180			1	1A	-67		
		181			1	1A	-68		
		182			1	1A	-69		
		183			1	1A	-70		
		184			1	1A	-71		
		185			1	1A	-72		
		186			1	1A	-73		
		187			1	1A	-74		
		188			1	1A	-75		
		189			1	1A	-76		
		190			1	1A	-77		
		191			1	1A	-78		
		192			1	1A	-79		
		193			1	1A	-80		
		194			1	1A	-81		
		195			1	1A	-82		
		196			1	1A	-83		
		197			1	1A	-84		
		198			1	1A	-85		
		199			1	1A	-86		
		200			1	1A	-87		
		201			1	1A	-88		
		202			1	1A	-89		
		203			1	1A	-90		
		204			1	1A	-91		
		205			1	1A	-92		
		206			1	1A	-93		
		207			1	1A	-94		
		208			1	1A	-95		
		209			1	1A	-96		
		210			1	1A	-97		
		211			1	1A	-98		
		212			1	1A	-99		
		213			1	1A	-100		
		214			1	1A	-101		
		215			1	1A	-102		
		216			1	1A	-103		
		217			1	1A	-104		
		218			1	1A	-105		
		219			1	1A	-106		
		220			1	1A	-107		
		221			1	1A	-108		
		222			1	1A	-109		
		223			1	1A	-110		
		224			1	1A	-111		
		225			1	1A	-112		
		226			1	1A	-113		
		227			1	1A	-114		
		228			1	1A	-115		
		229			1	1A	-116		
		230			1	1A	-117		
		231			1	1A	-118		
		232			1	1A	-119		
		233			1	1A	-120		
		234			1	1A	-121		
		235			1	1A	-122		
		236			1	1A	-123		
		237			1	1A	-124		
		238			1	1A	-125		
		239			1	1A	-126		
		240			1	1A	-127		
		241			1	1A	-128		
		242			1	1A	-129		
		243			1	1A	-130		
		244			1	1A	-131		

BIOLOGIE

I. La întrebările de la 1 la 10 alegeți răspunsul corect dintre cele patru variante propuse: (se acordă câte 1 punct pentru fiecare item rezolvat corect) 10p

1. Panta descendentă a graficului unui potențial de acțiune neuronal reprezintă un proces determinat de:

- a. deschiderea canalelor de K^+
- b. deschiderea canalelor de Na^+
- c. închiderea canalelor de K^+
- d. închiderea canalelor de Na^+

2. La peștii dulcicoli presiunea osmotică este redusă în:

- a. lichidul cefalorahidian
- b. mediul intern
- c. urina finală
- d. hemolimfă

3. Forța de sucțiune:

- a. necesită consum de energie
- b. are valori maxime primăvara devreme
- c. depinde de suprafața foliară
- d. este generată de rădăcină

4. Eutrofizarea apelor se datorează:

- a. creșterii vitezei de curgere a apei
- b. prezenței curenților verticali
- c. acumulării de substanțe organice
- d. depunerii de săruri minerale pe fundul apei

5. Haustorii torțelului:

- a. se conectează cu rădăcinile gazdei
- b. transportă substanțe anorganice
- c. conțin clorofilă
- d. parazitează trifoiul

6. Fotosinteza, spre deosebire de respirație:

- a. se produce numai aerob
- b. are loc în toate organele unei plante
- c. necesită participarea clorofilei
- d. poate avea loc și la temperaturi negative

7. Relația interspecifică de competiție:

- a. se stabilește între specia gazdă și parazit
- b. acționează în sensul reglării densității populației
- c. dezavantajează organismele cu viteză mare de creștere
- d. face parte din categoria relațiilor de exploatare

8. Secreția hepatică:

- a. facilitează absorbția colagenului
- b. variază în concentrație
- c. are rol în digestia glucidelor
- d. este eliminată prin canalul pancreatic

9. Respirația celulară determină:

- a. trecerea dioxidului de carbon către celule
- b. formarea complexului oxihemoglobină
- c. procese catabolice la nivel ribozomal
- d. eliberarea unei cantități de energie

10. În chemosinteză, spre deosebire de fotosinteză:

- a. procesul de sinteză poate să fie realizat de ciuperci
- b. se pleacă de la substanțe anorganice care conțin carbon
- c. organismele nu au rol de producători în cadrul ecosistemelor
- d. energia provine din oxidarea unor substanțe anorganice

II. Vitaminele au multiple roluri în buna funcționare a organismelor vii:..... 15p

- a. Enumerați câte un exemplu de vitamină din cele două grupe de solubilitate.
- b. Numiți două organe din corpul uman în care se sintetizează vitamine.
- c. Identificați două vitamine cu rol în activitatea metabolică a sistemului nervos.
- d. Explicați relația dintre avitaminoza A și hemeralopie.
- e. Știind că membrana unui bastonaș retinian conține 1000 de discuri, fiecare cu suprafața de 6 microni^2 , iar distanța dintre două molecule de retinen (provitamina A) combinate cu scotopsina, este de 10 microni, calculați numărul aproximativ de molecule de rodopsină dintr-o singură retină.

SUCCES !