

Acad. CRISTOFOR SIMIONESCU

concurs pentru viitori ingineri

editia a XIII-a

22 noiembrie 2025



Raspunsul la contestatiile depuse la Concursul Cristofor Simionescu 2025

Multe din contestatii depuse au avut ca obiect faptul ca elevii nu si-au gasit codul de concurs printre rezultatele afisate. Dupa reluarea grilelor, am gasit toate codurile, si am constatat ca fie elevii au completat gresit codurile grilelor cat si a subiectelor, cu toate ca aveau modelul pe banca in fata lor. (cei mai multi au pus pe aceeasi coloana numerele, fie au uitat sa bifeze cifra „zero”. Altii nu au notat nimic la coduri, dar macar au scris codul in cifre pe grila si astfel am reusit sa ii identificam ca fiind proprietarii grilei.

Legat de zona de raspunsuri, unii elevi au marcat prin puncte foarte mici raspunsul corect, iar altii au marcat mai multe raspunsuri la aceeasi intrebare. Altii au taiat cu un X raspunsurile marcate initial si au marcat alt raspuns corect. Au folosit si solutie corectoare pentru a ascunde „bulina” marcata gresit. Sau au numarat cu pixul punctele, si astfel au lasat mici puncte in cercuri. Softul de recunoastere nu stie sa interpreteze aceste nuante si a considerat de cele mai multe ori raspunsul la subiectul respectiv ca fiind gresit. Aceste lucruri s-au intamplat la aproximativ 5-7% din lucrari. Comisia de concurs a identificat toate lucrarile pentru care s-a depus contestatie, dar si altele si le-am corectat.

Au fost depuse multe contestatii cu acelasi obiect, atat de catre profesor cat si de catre elev.

Clasa a IX-a

Cod elev	contestatie	raspuns
13240911	La compararea ciornei mele cu baremul, am gresit doar subiectele 4,12,15. Inseamna 94 puncte. Pe lista cu rezultate am 92 puncte	Pe langa 4, 12, 15 care sunt gresite, la subiectul 14 pe grila este D si pe ciorna tot D si el este gresit, corect era C. raman 92 p.
25640911	Nu imi gasesc codul si rezultatul in tabelul cu rezultate	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
27640911	Nu îmi pot afla nota	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
28840911	Nu imi pot vedea nota, nu imi apare rezultatul dupa codul pus	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
41220911	Codul nu apare în tabelul cu rezultate.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
42080911	Rog verificarea răspunsului scris pe ciornă la Subiectul nr. 30. Pe grilă am completat din greșeală varianta d), însă pe ciornă apare răspunsul corect (varianta c - 3g). Nu am cerut completarea unei noi grile, întrucat, cand ni s-a făcut instructajul în sală, ni s-a precizat să menționăm numele și codul de candidat pe ciornă, pentru că ciorna va reprezenta probă în eventualitatea unei contestatii. Vă multumesc!	lucrarea a fost corectata conform ciornei. +6p. =94p
43630911	Buna ziua! Fac contestatie deoarece rezultatul afisat nu corespunde cu raspunsurile pe care le-am dat, deci cred ca este o greseala de afisare. Raspunsurile mele de pe subiect si raspunsurile de pe ciorne, pe care mi-am scris numele, imi arata ca am 96 de puncte. Va atasez mai jos imagini cu subiectul meu. Va multumesc!	Nu ai facut bulinele destul de mari sa fie vazute de scanner/soft. Dupa recorectare 96 p.
53210922	Eu am avut doua grile de concurs si nu cred ca mi s a luat cea buna in considerare.	lucrarea a fost recorectata. Punctajul ramane acelasi. Grilele gresite erau marcate ca fiind gresite si erau anulate de catre comisie. La corectura a ajuns doar ultima grila predata studentului.
56410922	Pierdut cod	am trimis codul prin email, rezultatul era afisat

56420922	Pierdut cod	am trimis codul prin email. lucrarea nu era identificata. Cod completat gresit. A fost recorectata.
63610911	Codul meu nu a fost gasit in lista de rezultate.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
64440911	Rezultatul elevului nu apare afisat. Pe lista cu rezultate, nu apare codul elevului.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.

Clasa a X-a

Contestatie

La clasa a X - a Chimie teoretic - subiectul 8 și subiectul 14 nu sunt cuprinse în programa analitică afișată pentru concurs. În programa de concurs nu sunt proprietățile chimice ale alchenelor . Cele două subiecte se referă la reacția de oxidare energetică și la reacția de polimerizare a alchenelor - proprietăți chimice.

Pentru S2, clasa a 10-a, problemele 6, 13 și 21 depășesc programa de concurs afișată de dvs în cadrul regulamentului de concurs. Programa prevede inclusiv alchene -proprietăți fizice. Exercițiile sunt din reacția de aditie, reacția de polimerizare, respectiv din reacția de oxidare

Deși nu sunt prevăzute explicit în programa analitică proprietățile chimice ale alchenelor, faptul că sunt incluse aplicațiile acestora, este de la sine înțeles că este necesară și cunoașterea proprietăților chimice. Mai mult decât atât, pe site-ul concursului este redat un model de subiecte în care se regăsesc probleme care vizează inclusiv cu proprietățile chimice. Va mulțumim pentru această observație și ca urmare, vom modifica programa analitică astfel încât pe viitor să nu mai existe confuzii. Contestatiile nu se aproba.

	Codul de concurs 95558704 cu care am înscris elevii mei nu îl regășesc în lista cu rezultate. Mulțumesc!	codul 95558704 a fost trimis de softul de înscriere, fiecare profesor a primit alt cod, dar aceasta nu va apare nicaieri
	Vă rog dacă se poate, modificarea numelui unui elev și anume xxxxx în loc de xxxxxx. Vă mulțumesc mult!	a fost corectat și va fi corect pe diplome
12831011	Nu reusesc sa gasesc codul meu pe lista cu rezultatele	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
20061011	La afișarea rezultatelor ,nu mi a fost afișat codul de concurs și nici punctajul obtinut.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
21621011	Nu gășesc codul pe documentul cu rezultatele afișate.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
25661011	Greșeli de afișare.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
29221011	Nu se regaseste codul	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
30851011	Nu îmi gășesc codul pe lista de rezultate.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
32441011	Codul meu nu este afișat in tabelul cu rezultate	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
39281011	Nu îmi gășesc rezultatul pe pdf-ul cu rezultate	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
41611011	Codului candidatului nu îi corespunde niciun rezultat.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
44811033	Nu mă regășesc în lista cu rezultate.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
46021022	nu apare codul in lista de rezultate	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
46411033	Prob. 14. Apele meteorice generează un fenomen de poluare: a) difuză, dificil de stabilit și de controlat b) fixă, dificil de controlat și determinat c) fără efecte semnificative d) dispersată, uneori pe o suprafață foarte mare e) prin înflorirea apelor Elevul a bifat răspunsul a), vă rugăm să verificați dacă aceste puncte sunt alocate în punctajul final. Acum are 66 puncte, dar , dacă acestea 2 puncte vor fi alocate, punctajul va deveni 68. Mulțumesc!	pe grila sunt ambele raspunsuri notate: A și B. nu se aproba contestatia.
52461022	corectat cu alta grila de 1011	completat gresit codul pe grila. A fost corectata manual, 40p.

54811033	Aș dori să fac o contestație , deoarece am participat la concurs și nu am primit nota	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
54821033	Am primit punctajul de 30 de puncte, însă consider că lucrarea mea ar putea contine mai multe răspunsuri corecte decat cele evaluate initial. Avand în vedere că testul a fost de tip grilă (test + foaie cu buline), există posibilitatea ca unele răspunsuri marcate corect să nu fi fost recunoscute în mod corespunzător la scanare sau la verificarea finală. Prin urmare, solicit o reevaluare completă a lucrării, pentru confirmarea punctajului final.	lucrarea a fost recorectata. Softul identificase corect raspunsurile date. Punctajul ramane acelasi.
58821011	Am avut pe foaia cu răspunsuri, unele exercitii unde aveam niste punctișoare, cat un varf de creion, in alte casete, pe langă caseta cu răspunsul și este posibil ca softul atunci cand a verificat lucrarea, sa nu-mi fi luat în calcul acel răspuns. Multumesc!	Softul nu a detectat acele puncte. Lucrarea a fost recorectata. Punctajul ramane acelasi.
58851011	<p>1. Acetatul de izopentil, utilizat in industria cosmetică si alimentară, are formula structurală redată mai jos. Formula moleculara a acestuia este: a) C7H14O2</p> <p>2. Polietilina este un polimer un polimer cu aplicabilitate in productia de ambalaje, implanturi medicale, echipamente sportive etc., fiind obtinut prin polimerizarea etenei. Compozitia in procente de masă a etenei este: b) 85,7% C; 14,3% H</p> <p>3. Care dintre următorii compuși este de natura organica? a) CH3CN</p> <p>4. Compusul medicamentos redat mai jos prezintă in structura sa: a) 6 atomi de C secundari, 4 atomi de C tertiar</p> <p>9. Cati izomeri ai hexanului contin atomi de carbon tertiar: c) 3</p> <p>13. In structura de mai jos se gasesc: c) 3 atomi de C primari, 4 atomi de C secundari, 1 atom de C tertiar, 1 atom de C cuaternar</p> <p>14. Polietena, polimer obtinut în industria chimică prin reactia de polimerizare a etenei, este folosită is fabricarea foliilor pentru ambalaje, pungi, saci si pentru izolarea cablurilor electrice. Știind că în urma reactiei de polimerizare se obtine polietena cu masa molară de 45780 g/mol, gradul de polimerizare este: c) 1635</p> <p>17. Un compus organic cu formula generală CxH2xO are densitatea vaporilor de 3,049 g/L, la 127°C și 1 atm. Compusul contine: a) 6 atomi de C</p> <p>20. Se consideră un amestec echimolecular format din n-heptan si izooctan, Masa molară medie a amestecului în fază gazoasă este: a) 107 g/ mol</p> <p>24. Procentul masic de oxigen dintr-un compus organic avand formula generală CxH2xO2 este 24,6%. Formula moleculară a compusului este: d) C7H14O2</p> <p>26. Masa molară a unei substante organice este 180 g/mol. Știind că în componenta ei intră hidrogenul. carbonul si oxigenul si că unei părți în greutatea de hidrogen ii corespund 6 părți în greutate de carbon și 8 părți în greutate oxigen, sa se stabilească formula ei moleculară. c) C6H12O6</p> <p>29. Calculati compozitia procentuală molară a unui amestec de 50 cm³ propan și butan (c.n) care prin ardere formează 180 cm³ CO: (c.n.). determinati volumul de aer (c.n) cu 20% O, stoichiometric necesar arderii amestecului. d) 40% propan, 60% butan si 1475 cm³ aer</p>	<p>raspunsul bifat in grila a fost 14b, 24b 26b care sunt gresite. Nu se schimba numarul de puncte. Chiar daca in contestație ai notat raspunsul corect, punctajul se acorda conform grilei sau ciornei (daca au fost gasite marcate identificabil raspunsurile)</p>
60811011	Rezultatul nu se află în lista	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
64051011	nu mă regăsesc pe lista cu rezultate	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
99661022	Mi ati greșit cod clasa și sectiune scanat. Eu am 1022 și pe rezultate am 1011	completat gresit codul pe grila. A fost corectata manual, 82p.

Clasa a XI-a

Asa cum de altfel s-a anuntat si in sali si s-a scris pe tabla, problema contine o greseala de tehnoredactare. Cu toate acestea, pentru cei care cunosc foarte bine materia, o reactie de **aditie** de brom la etenă nu poate conduce decat la un derivat dihalogenat, dibromoetanul sau mai corect, 1,2-dibromoetan. Mai mult, in enunt **nu este mentionata reactia de substituție** care ar fi condus la dibromometan.

17211111	Prob 25. Prin aditia bromului la etenă se obtine dibromometan. Dacă pentru obtinerea a 86 g dibromometan s-au utilizat 11,7 L etenă la 0°C și 1 atm, ce randament a avut reactia de halogenare? Este gresita: in loc de dibromometan, care apare in text de doua ori, trebuia sa apara 1,2 dibromoetan	Vezi raspunsul de mai sus. Raspunsul corect era 25A. Candidatul a raspuns 25A. punctajul ramane 78p.
17631111	Clasa a 11-a teoretic, Problema 25: Contest redactarea enuntului: în loc de "dibromometan" care apare în text de 2 ori, trebuia 1,2-dibromoetan, ceea ce duce la confuzie în rezolvare.	Vezi raspunsul de mai sus. Raspunsul corect era 25A. Candidatul a raspuns 25D. se acorda punctele. final 86p.
23621111	Nu imi gasesc codul lucrarii	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
25671111	Nu imi găsesc codul pe lista cu rezultate	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
58041122	Bună ziua! M am uitat pe listele cu rezultate și codul meu nu este pe ele. Multumesc.	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.
61611111	Răspunsuri corecte care nu au fost luate in calcul	lucrarea a fost recorectata. Punctajul ramane acelasi.
62881111	Nu mi-am gasit codul in lista	lucrarea a fost identificata. Codul era completat gresit. A fost recorectata.

Clasa a XII-a

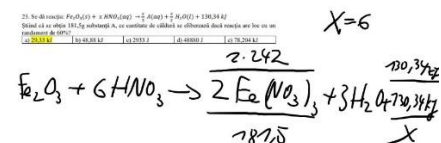
Contestatie

S1. problema 20. Se dau reactiile termochimice:....Cantitatea de căldură degajată/absorbită la arderea a 9,6g de magneziu este:
S1. problema 23. Se dă reactia:.... Știind că se obtin 181,5g substantă A, ce cantitate de căldură se eliberează dacă reactia are loc cu un randament de 60%?

S1. Contest rezultatele exercitiilor 20, respectiv 23.

La exercitiul 20, se cere cantitatea de căldură degajată/absorbită, simbolul '!' fiind ambiguu deoarece cele 2 mărimi (căldura degajată și absorbită) sunt de modul egal dar de sens opus. Din acest motiv, am ales răspunsul b), deoarece la arderea a 9.6g Mg este degajată o căldură de +240,68kJ. In același timp, este "absorbită" o căldură de -240,68kJ (răspunsul din barem). Pentru a evita ambiguitatea, enuntul trebuia să ceară variatia entalpiei.

La exercitiul 23 am atașat rezolvarea așa cum considera că este corectă. Raportul dintre masa de substantă A rezultată și căldura degajată nu depinde de randament, deci nu are sens răspunsul a) (din barem), ci răspunsul b) (unde nu este aplicată înmulțirea cu n=60%). Randamentul reprezintă raportul dintre masa teoretică și cea practică, sau a căldurii teoretice și cea practică. In enunt scrie "Știind că se obtin 181,5g substantă A" înseamnă că 181,5g sunt masa practică, deci prin raportul dintre masa practică și căldura degajată rezultă că răspunsul corect este b) (randamentul este dat "degeaba" în ipoteză).



$$X = \frac{181,5}{2 \cdot 242} \cdot 130,34 = 48,88 KJ$$

Raportul dintre masa de substanta A și căldura degajată nu depinde de randament.

$$\eta = \frac{m_p}{m_t} \cdot 100\% \quad \text{Raport dintre masă teoretică și practică.}$$

$$\eta = \frac{Q_p}{Q_t} \cdot 100\% \quad \text{Raport dintre căldura teoretică și practică (nu dintre masă și căldură)}$$

Enunțul subiectului nr.20 este corect și a fost conceput în acest fel pentru a verifica dacă elevul cunoaște faptul că o reacție exotermă are variația de entalpie cu semnul (-) adică se degajă căldură. În barem, varianta corectă este cea cu minus, întrucât la arderea a 9,6g Mg se degajă căldură, adică variația de entalpie este -240,68kJ.

În manualul de clasa a XII-a există afirmațiile:

”Reacțiile care au loc cu degajare de căldură se numesc reacții exoterme sau exoenergetice.”

”Căldura Q, degajată sau absorbită într-o reacție la presiune constantă se numește căldură de reacție și reprezintă variația de entalpie, în cursul unei reacții chimice.”

La problema S1.23 (și S2.26), răspunsul corect este B 48,88 kJ, nu cum a fost afișat pe site și nici cum au fost corectate lucrările. Toate lucrările de la S1 și S2 au fost recorectate la întrebarea 23 (respectiv 26) și punctajele au fost corectate. Randamentul din enunț nu trebuia luat în calcul, fiind dat “degeaba”, așa cum a spus elevul care a depus contestația.

25231211	S1. problema 20 și problema 23.	Vezi mai sus răspunsul
54411233	Greșeli de afișare	lucrarea a fost recorectată. Punctajul ramane același.
54421233	Greșeli de afișare	lucrarea a fost recorectată. Punctajul ramane același.
54431233	Nu cred că am făcut 16 puncte	lucrarea a fost recorectată. Punctajul ramane același.
64011211	Eu cred că am greșit 1, 14, 15, 19, 20, 21, 26, astfel încât rezultatul meu final ar trebui să fie ceva mai mare	1,15,17,19,20,21,25, 26 sunt greșite pe grila, restul corecte. 70p.

Comitetul de organizare

2 Decembrie 2025, ora 18:00