

**Examenul de bacalaureat național 2023**  
**Simulare județeană**  
**Proba E.d)**  
**Chimie organică** **Varianta 1**  
**BAREM DE EVALUARE ȘI DE NOTARE**

- Se punctează orice modalitate de rezolvare corectă a cerințelor.
- Nu se acordă fracțiuni de punct, dar se pot acorda punctaje intermediare pentru rezolvări parțiale, în limitele punctajului indicat în barem.
- Se acordă zece puncte din oficiu. Nota finală se calculează prin împărțirea la zece a punctajului total acordat pentru lucrare.

**SUBIECTUL I** **(40 de puncte)**

**Subiectul A** **30 puncte**

1. a; 2. d; 3. b; 4. b; 5. c; 6. b; 7. d ; 8. d; 9. a; 10. c. **(10 x 3 p)**

**Subiectul B** **10 puncte**

1. A; 2. A; 3. F; 4. A; 5. F **(5 x 2 p)**

**SUBIECTUL al II-lea** **(25 de puncte)**

**Subiectul C** **15 puncte**

1. Formulele structurale ale 1-butinei și 2-butinei (2 formule x 1p) 2 p
2. a. denumire 1 p; b. un izomer de poziție 2p 3 p
3. Scrierea ecuației reacției 1p; coeficienții stoechiometrici 1p (2 reacții x 2p) 4 p
4. Raționament corect 3p; calcul (70 moli CO<sub>2</sub>) 1p 4 p
5. Două proprietăți fizice 2 p

**Subiectul D** **10 puncte**

1. Scrierea corectă a ecuației reacției chimice 2 p
2. Raționament corect 5p, calcule 1p (3600 kg amestec nitrant) 6 p
3. Două utilizări 2 p

**SUBIECTUL al III-lea** **(25 de puncte)**

**Subiectul E** **15 puncte**

1. Scrierea corectă a ecuației reacției chimice 2 p
2. Raționament corect 2p, calcule 1p (446 kg) 3 p
3. a. Scrierea corectă a ecuației reacției chimice 2p;  
b. raționament corect 2p, calcule 1p (1427,2 kJ) 5 p
4. Scrierea corectă a ecuației reacției chimice 2 p
5. Raționament corect 2 p, calcule 1p (24,84 g) 3 p

**Subiectul F** **10 puncte**

1. a. Raționament corect 2p, calcule 1p (raport molar 2:1) 3 p  
b. Formula tripeptidei mixte (gli-gli-val) 1 p
2. a. Scrierea corectă a ecuației reacției chimice 2 p  
b. Raționament corect 2 p, calcule 1p (C<sub>M</sub>=0,01M) 3 p
3. O sursă naturală 1 p