



Concursul Național de Chimie „Petru Poni”
Etapa națională - Târgoviște, județul Dâmbovița, 15 - 18 mai 2025

Barem de evaluare și notare
PROBA PRACTICĂ
Clasa a X-a

Subiect _____ **100 puncte**

Tabel

	Puncte
Scrierea ecuației reacției chimice de titrare	8 p
$\bar{V} = 3,8 \text{ mL}$ 3,8 mL 60 p 3,8 mL $\pm 0,2 \text{ mL}$ 55 p 3,8 mL $\pm 0,4 \text{ mL}$ 50 p 3,8 mL $\pm 0,6 \text{ mL}$ 40 p 3,8 mL $\pm 0,8 \text{ mL}$ 30 p 3,8 mL $\pm 1 \text{ mL}$ 20 p 3,8 mL $\pm 1,2 \text{ mL}$ 15 p 3,8 mL $\pm 1,4 \text{ mL}$ 10 p	Maxim 60 p
Calculul masei de acid acetic din proba titrată (din cei 10 mL soluție S1)	8 p
Calculul concentrației acidului acetic, exprimată în grame/Litru din soluția S1	8 p
Calculul concentrației acidului acetic, exprimată în mol/Litru din oțet (produs comercial)	8 p
Calculul acidității oțetului (produs comercial) exprimată în grade acetice (°)	8 p

Barem elaborat de:

Prof. univ. dr. Ion Ion – Universitatea Națională de Știință și Tehnologie Politehnica București

Prof. Burescu Ada Ionela – Colegiul Național "Garabet Ibrăileanu", Iași

Prof. Breazu Nadia – Liceul Tehnologic Motru, Gorj

Prof. Giurcă Corina Lăcrămioara – Colegiul Tehnic "Edmond Nicolau", Focșani, Vrancea

Prof. Ionescu Nicoleta-Nona – Colegiul Național "Mihai Viteazul" Ploiești, Prahova

Prof. Timotin Ana-Cristina - Complexul Educațional Laude – Reut, București