



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

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

Subiect _____ 100 puncte

Tabelul 1.

V_{KIO_3}	
V_1	V_2
Calculul valorii medii a volumului..... 10 p $\bar{V} = \frac{V_1 + V_2}{2} = 12,9 \text{ mL}$ $12,9 \text{ mL} \pm 0,2 \text{ mL} \dots\dots$ 50 p $12,9 \text{ mL} \pm 0,4 \text{ mL} \dots\dots$ 46 p $12,9 \text{ mL} \pm 0,6 \text{ mL} \dots\dots$ 42 p $12,9 \text{ mL} \pm 0,8 \text{ mL} \dots\dots$ 38 p $12,9 \text{ mL} \pm 1 \text{ mL} \dots\dots$ 34 p $12,9 \text{ mL} \pm 1,2 \text{ mL} \dots\dots$ 30 p $12,9 \text{ mL} \pm 1,4 \text{ mL} \dots\dots$ 26 p	
Egalarea ecuației reacției chimice. $\text{KIO}_3 + 5 \text{KI} + 6 \text{HCl} \rightarrow 3 \text{I}_2 + 6 \text{KCl} + 3 \text{H}_2\text{O} \quad \mathbf{10 p}$	
Calculul masei de vitamina C (în grame) din proba titrată (din cei 8 mL soluție S) 10p	
Calculul masei de vitamina C (în grame) din soluție S 10 p	
Calculul concentrației molare a vitaminei C în soluția S 10 p	

Barem elaborat de:

Prof. Dr. Ion Ion, Universitatea Națională de Știință și Tehnologie Politehnica, București

Prof. Mihaela Daniela Cristofan, Colegiul Tehnic „Gheorghe Asachi”, București

Prof. Monica Cristina Palade, Colegiul Național „Nichita Stănescu”, Ploiești

Prof. Iacob Voichițoniu, Liceul Teoretic „Alexandru Ioan Cuza”, București

Prof. Norbert Léva, Școala Gimnazială „Turóczi Mózes”, Târgu Secuiesc

Prof. Nicoleta Drăgoi, Liceul Teoretic „Mihail Kogălniceanu”, Vaslui