



Concursul Național de Chimie „Petru Poni”
Slobozia, Ialomița, 09-12 mai 2024
Etapa națională

Proba practică, clasa a XI-a
Barem

Subiect

100 puncte

Tabel 1

Scrierea ecuației reacției chimice care stă la baza determinării acidului acetilsalicilic10p	
Rezultatele titrărilor efectuate	
Valoarea medie a volumului de reactiv de titrare :	
$V_{\text{NaOH}} = \dots\dots 4,5 \text{ mL} \dots\dots 30\text{p}$	
Pentru:	$4,5 \text{ mL} \pm 0,1 \text{ mL} \dots\dots 30\text{p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,2 \text{ mL} \dots\dots 27 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,3 \text{ mL} \dots\dots 24 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,4 \text{ mL} \dots\dots 21 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,5 \text{ mL} \dots\dots 18 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,6 \text{ mL} \dots\dots 15 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,7 \text{ mL} \dots\dots 12 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,8 \text{ mL} \dots\dots 9 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 0,9 \text{ mL} \dots\dots 6 \text{ p}$
	$4,5 \text{ mL} \pm 1,0 \text{ mL} \dots\dots 3 \text{ p}$
Masa de acid acetilsalicilic, exprimată în grame, din proba titrată (cei 10 mL din soluția (1)).....20p (pentru raționament corect se acordă 12p)	
Masa de acid acetilsalicilic, exprimată în grame din balonul de 50 mL.....15p (pentru raționament corect se acordă 10p)	
Concentrația molară a acidului acetilsalicilic în soluția (1).....15p (pentru raționament corect se acordă 10p)	
Conținutul în mg acid acetilsalicilic dintr-o pastilă.....10p (pentru raționament corect se acordă 7p)	