
















Prova 1

n. quesito	quesito	punteggio massimo										
1	Indicare la denominazione di ciascuno dei seguenti pittogrammi. <table border="1"><tbody><tr><td>A</td><td></td></tr><tr><td>B</td><td></td></tr><tr><td>C</td><td></td></tr><tr><td>D</td><td></td></tr><tr><td>E</td><td></td></tr></tbody></table>	A		B		C		D		E		5
A												
B												
C												
D												
E												
2	Descrivere la procedura per tarare un pHmetro e calcolare il pH di una soluzione contenente 0,1 M di acido acetico (CH ₃ COOH) La costante di dissociazione acida (K _a) per l'acido acetico è $1,8 \times 10^{-5}$ M.	5										
3	Definire cosa siano i dispositivi di protezione individuale DPI indicando altresì i DPI comunemente adottati in un laboratorio chimico.	5										

Prova 1

4	Definire da quali fattori dipende l'assorbanza di un campione secondo la legge di Lambert-Beer e indicare quali aminoacidi contribuiscono maggiormente all'assorbimento della luce ultravioletta (UV) da parte di una proteina.	5
5	Elencare e descrivere il ruolo delle componenti principali di un calorimetro per la titolazione isoterma (ITC) indicando almeno tre vantaggi dell'utilizzo della tecnica ITC.	5
6	Spiegare perché la reologia e la risonanza magnetica nucleare a basso campo (LF-NMR) sono tecniche sinergiche evidenziando quali sono le teorie che supportano tale sinergia nei sistemi gel.	5
TOT		30