






## Prova 2

n. quesito	quesito	punteggio massimo	
<b>1</b>	Indicare la denominazione di ciascuno dei seguenti pittogrammi.	<b>5</b>	
	A		
	B		
	C		
	D		
	E		
<b>2</b>	Descrivere la procedura per calibrare una bilancia analitica da laboratorio e calcolare quanti milligrammi (mg) di Sodio Cloruro ( $\text{NaCl}$ , $\text{MW} = 58,4 \text{ g/mol}$ ) si devono pesare per ottenere 75 millilitri (mL) di una soluzione in acqua distillata alla concentrazione di 0.15M.	<b>5</b>	
<b>3</b>	Definire cosa siano i dispositivi di protezione collettiva DPC, indicando altresì i DPC comunemente adottati in un laboratorio chimico.	<b>5</b>	

## Prova 2

<b>4</b>	Indicare cosa si intenda per monocromatore in uno strumento di spettroscopia ottica e quale sia il tipo di monocromatore più usato comunemente.	<b>5</b>
<b>5</b>	Descrivere cos'è, cosa si può ottenere ed il principio di funzionamento della calorimetria isoterma di titolazione (ITC), indicando altresì la relazione esistente tra la costante di dissociazione ( $K_d$ ) calcolata da uno strumento ITC e l'energia libera di legame ( $\Delta G$ ).	<b>5</b>
<b>6</b>	Definire cosa si intenda per reologia e quale sia il suo fine ultimo, indicando come si possa utilizzare questa disciplina per determinare la dimensione media delle maglie di un gel polimerico.	<b>5</b>
<b>TOT</b>		<b>30</b>