

Risolvere i quesiti seguenti Q1-Q8

Q1	Scrivere la formula chimica corretta dei seguenti composti chimici	Ammonio carbonato
		Calcio clorato
		Alluminio Fluoruro
		Sodio bicarbonato
		Magnesio solfato
Q2	Individuare quali dei seguenti composti chimici sono dei sali solubili che è possibile riscontrare nell'analisi di efflorescenze saline e scriverne la relativa reazione di dissociazione in acqua	Cloruro di argento
		Solfato di bario
		Carbonato di sodio
		Cloruro di potassio
		Solfato di sodio
		Solfuro di ferro(II)
Q3	Scrivere la legge d'azione di massa per la reazione a fianco indicata	$\text{CaCO}_3 (\text{s}) \rightarrow \text{CaO} (\text{s}) + \text{CO}_2 \uparrow (\text{g})$
Q4	Calcolare il pH delle soluzioni acquose costituite come a fianco indicato	<ol style="list-style-type: none"> <li>5,84 g di cloruro di potassio in 1 litro di acqua demineralizzata</li> <li>0,0212 gr di acido acetico in 0,5 litri di acqua deionizzata; <math>K_a = 1,8 \times 10^{-5}</math></li> <li>0,0001 moli di idrossido di sodio in 250 ml di acqua</li> </ol>
Q5	Completare l'equazione chimica corrispondente alla reazione di idrolisi del silicato tricalcico a meno dell'esatto numero di molecole d'acqua	$3\text{CaOSiO}_2 + w\text{H}_2\text{O} = \dots\dots\dots + \dots\dots\dots$
Q6	Alla formula chimica bruta $\text{C}_2\text{H}_4\text{O}_2$ corrisponde un noto acido organico, individuare quale tra quelli a fianco segnati e scriverne l'esatta formula di struttura	<p>Acido etanoico                      Acido propanoico                      Acido metanoico                      Acido butanoico</p>
Q7	Sulla base della reazione chimica tra anidride solforica e carbonato di calcio che conduce a solfato di calcio $\rightarrow$	determinare quanto marmo viene convertito in gesso dall'impatto di 10 g di anidride solforica con un blocco di marmo
Q8	La pozzolana è un materiale caratterizzato da un'alta reattività verso la calce, completare la reazione chimica a fianco abbozzata espressione semplificata di questo comportamento.	$\dots\dots\dots + \text{Ca}(\text{OH})_2 \rightarrow \dots\dots\dots$