

Risolvere i seguenti quesiti		
<b>A</b>	Scrivere la formula chimica corretta dei seguenti composti	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. calcio fluoruro</li> <li>2. magnesio fosfato</li> <li>3. ferro(II) nitrato</li> <li>4. di-fosforo triossido</li> <li>5. alluminio bromuro</li> <li>6. berillio solfito</li> </ol>
<b>B</b>	Calcolare la composizione percentuale di anidride carbonica in ciascuno dei seguenti composti	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. acido carbonico</li> <li>2. sodio carbonato</li> <li>3. ammonio bicarbonato</li> <li>4. calcio solfato</li> </ol>
<b>C</b>	Scrivere correttamente la formula per ciascun componente (anche se mancante), completare e bilanciare le seguenti reazioni	<p>a) sodio cloruro ed ..... reagiscono per dare cloruro di argento e nitrato di sodio;</p> <p>b) acido nitrico e calcio idrossido reagiscono per dare ..... + acqua;</p>
<b>D</b>	Calcolare il pH delle seguenti soluzioni	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. 0.005 M HCl;</li> <li>2. 0.001 M H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub></li> <li>3. 0.025 M NH<sub>4</sub>OH; K<sub>b</sub> = 1,78 x 10<sup>-5</sup>;</li> <li>4. 0,07 M NaOH</li> </ol>
<b>E</b>	Calcolare la massa di una mole dei seguenti elementi o composti	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Fe</li> <li>2. MgHPO<sub>4</sub>;</li> <li>3. NaF</li> </ol>
<b>F</b>	In relazione alla reazione seguente: C + O <sub>2</sub> → CO <sub>2</sub> ; si chiede di risolvere quanto a fianco indicato →	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. Quanti grammi anidride carbonica si ottengono dalla combustione completa di 24 g di carbonio;</li> <li>2). Quanti grammi di carbonio occorrono per consumare una mole di ossigeno.</li> </ol>
<b>G</b>	Scrivere la formula di struttura dei seguenti composti organici	<ol style="list-style-type: none"> <li>1. acido etanoico</li> <li>2. alcool metilico</li> <li>3. propano</li> <li>4. aldeide formica</li> </ol>