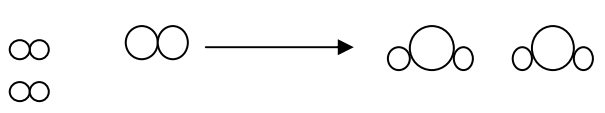


:			
2009 -			
		:	:
6	<p>2x0.25 3x0.25</p> <p>1+1</p> <p>0.25</p> <p>0.75</p> <p>0.75 1</p>	<p style="text-align: right;">O , H (1 .I)</p> <p style="text-align: right;">H₂O , H₂ , O₂ (2</p> <p style="text-align: right;">2 H₂ + O₂ → 2 H₂O: (3</p> <p style="text-align: center;">:</p>  <p style="text-align: right;">(1 .II)</p> <p style="text-align: right;">(2</p> <p style="text-align: right;">M_c + M_{o2} = M_{co2}</p> <p style="text-align: right;">50 g + M_{o2} = 120 g</p> <p style="text-align: right;">M_{o2} = 120 - 50 = 70 g</p> <p style="text-align: right;">O , S , H (1 .III)</p> <p style="text-align: right;">H₂SO₄ (2</p>	

