

Worksheet 3

Name: .....

1. จงคำนวณเกี่ยวกับโมลต่อไปนี้ (กำหนดให้ใช้มวลเชิงอะตอมตามตารางธาตุที่กำหนดเท่านั้น)

- 1.1 Mg 10 g = ..... mol  
 1.2 ZnS 45.90 g = ..... mol  
 1.3 NH<sub>3</sub> 1.25 mol = ..... g  
 1.4 SO<sub>2</sub> 25.20 L (ที่ STP) = ..... mol  
 1.5 CO<sub>2</sub> 15.0 g = ..... โมลกุล  
 1.6 Au 5.0x10<sup>24</sup> อนุภาค = ..... mol  
 1.7 O<sub>3</sub> 250.0 g = ..... L (ที่ STP)  
 1.8 Al<sub>2</sub>O<sub>3</sub> 1.00 g = ..... mol

2. จงดุลสมการต่อไปนี้

- 2.1 Sn + NaOH → Na<sub>2</sub>SnO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>  
 .....  
 2.2 C<sub>8</sub>H<sub>18</sub> + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O  
 .....  
 2.3 Sb + I<sub>2</sub> → SbI<sub>3</sub>  
 .....  
 2.4 COCl<sub>2</sub> + H<sub>2</sub>O → HCl + CO<sub>2</sub>  
 .....  
 2.5 CS<sub>2</sub> + O<sub>2</sub> → CO<sub>2</sub> + SO<sub>2</sub>  
 .....  
 2.6 H<sub>2</sub>SO<sub>4</sub> + NaCN → HCN + Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>  
 .....  
 2.7 KClO<sub>3</sub> → KCl + O<sub>2</sub>  
 .....  
 2.8 BaCl<sub>2</sub> + KIO<sub>3</sub> → Ba(IO<sub>3</sub>)<sub>2</sub> + KCl  
 .....

3. จากปฏิกิริยา COCl<sub>2</sub>(g) + H<sub>2</sub>O(l) → HCl(g) + CO<sub>2</sub>(g) จงแปลความหมายของปฏิกิริยา

.....  
 .....  
 .....  
 .....