**TUẦN 13 - HÓA 8**

**ĐÁP ÁN ÔN HỌC SINH YẾU**

**Câu 1**:

1. $n\_{Fe}=\frac{m}{M}=\frac{28}{56}=0,5 (mol)$
2. $V\_{CO\_{2}}=n×24,79=0,1×24,79=2,479 (mol)$
3. $m\_{N\_{2}}=n×M=0,5×(14.2)=14 (g)$

**Câu 2**:

1. $m\_{CuSO\_{4}}=n×M=0,5×(64.1+32.1+16.4)=80 (g)$
2. $M\_{B}=\frac{m}{n}=\frac{10}{0,1}=100 (g/mol)$

**Câu 3**:

1. Để có thể thu được khí hydrogen H2 vào lọ bằng cách đẩy không khí, ta phải đặt ngược bình thu. Vì

$$d\_{H\_{2}/KK}=\frac{M\_{H\_{2}}}{29}=\frac{2.1}{29}=0,07<1$$

 => Khí H2 nhẹ hơn không khí

1. Trong phòng thí nghiệm, để có thể thu được khí oxygen O2 vào lọ bằng cách đẩy không khí, ta phải đặt đứng lọ thu. Vì

$$d\_{O\_{2}/KK}=\frac{M\_{O\_{2}}}{29}=\frac{2.16}{29}=1,103>1$$

 => Khí O2 nặng hơn không khí