

2. Aşağıdaki şekilde 108 g kütleye sahip bir gümüş metali gösterilmiştir. Bu metalin kütlesi yarıya düşürüldüğünde gümüş atomunun mol sayısı ile kütlesi arasındaki ilişkiyi belirten bir hipotez geliştiriniz.



Kütle = 108 g

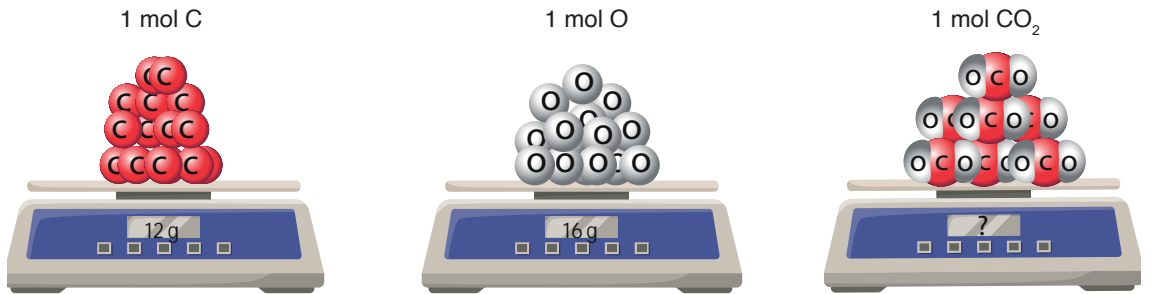
1 mol $6,02 \cdot 10^{23}$ tane Ag atomu içerir.

3. 54 g gümüşün mol sayısı ile atom sayısı arasında nasıl bir dönüşüm vardır? Metalin mol sayısı ile içerdiği atom sayısı arasındaki ilişkiyi belirten bir hipotez yazınız.

4. Aşağıdaki tabloda bazı elementlerin belirli miktarları verilmiştir. Görsel I ve Görsel II'den yararlanarak geliştirdiğiniz hipotezleri test ediniz ve tabloyu doldurunuz.

Element	Kütlesi	İçerdiği atom sayısı	Mol sayısı
Mg			0,1
Zn		$12,04 \cdot 10^{23}$	
Pb	414 g		
Sn		$3,01 \cdot 10^{23}$	
S			2

5.



Yukarıdaki temsili görsele göre karbon dioksitin kütlesi hakkındaki düşüncelerinizi yazınız.

Görseldeki terazide iki mol karbon dioksit olsaydı kütle nasıl değişirdi?