

ชื่อ.....ชั้น.....เลขที่.....

โจทย์ตัวอย่างที่ 3

เหล็ก (Fe) 10 g มีจำนวน atom เท่าใด

เริ่มจากหน่วยที่โจทย์ถาม $\Rightarrow$ ตามด้วยหน่วยที่โจทย์บอก $\Rightarrow$ คูณด้วยแฟกเตอร์เปลี่ยนหน่วย

$$\boxed{\text{blue}} = \boxed{\text{dark blue}} \boxed{\text{red}} \div \boxed{\text{red}} = \dots\dots\dots$$

ยกตัวเลือกต่อไปนี้ เข้าไปวางในตำแหน่งเพื่อตัดหน่วยให้ถูกต้อง พร้อมหาคำตอบจากตัวเลือกด้านล่างนี้

10.0	gFe	1 molFe	55.85 gFe	1 molFe	$6.02 \times 10^{23} \text{atomFe}$	atomFe	10.08	$\times 10^{22}$	atomFe #
							10.00	2.00	
					Molecule Fe #		$\times 10^{24}$	$\times 10^{23}$	mol Fe #