

แบบฝึกหัด

เรื่อง อนุภาคมูลฐานของอะตอม เลขอะตอม เลขมวล ไอโซโทป

คำชี้แจง นักเรียนจงเติมข้อมูลลงในตารางให้ครบทุกช่อง

ธาตุ	จำนวนอนุภาคในอะตอม			สัญลักษณ์	เลขมวล	เลขอะตอม
	อิเล็กตรอน	โปรตอน	นิวตรอน	นิวเคลียร์		
S				$^{32}_{16}\text{S}$		
Cu				$^{63}_{29}\text{Cu}$		
Ti				$^{49}_{22}\text{Ti}$		
Na				$^{23}_{11}\text{Na}$		
U				$^{235}_{92}\text{U}$		
Cl				$^{37}_{17}\text{Cl}$		
Br				$^{80}_{35}\text{Br}^-$		
Mg				$^{24}_{12}\text{Mg}^+$		

สัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุต่อไปนี้ เป็นไอโซโทป ไอโซโทน และไอโซบาร์กัน

$^{14}_7\text{A}$ $^{12}_6\text{B}$ $^{14}_8\text{C}$ $^{18}_9\text{D}$ $^{15}_6\text{E}$ $^{20}_{11}\text{F}$

ตอบ

ไอโซโทป คือ.....

ธาตุใดบ้างเป็นไอโซโทป.....

ไอโซโทน คือ.....

ธาตุใดบ้างเป็นไอโซโทน.....

ไอโซบาร์ คือ.....

ธาตุใดบ้างเป็นไอโซบาร์.....