

.....

ใบงาน 10 สัญลักษณ์นิวเคลียร์

จงตอบคำถามให้ถูกต้อง

1. ในนิวเคลียสของอะตอมประกอบด้วยอนุภาค ชนิด คือ
2. อนุภาคที่เป็นกลางทางไฟฟ้า คืออนุภาค คือ
3. ตัวเลขที่แสดงจำนวนโปรตอนในอะตอม เรียกว่า
เขียนแทนด้วยสัญลักษณ์
4. ตัวเลขที่แสดงผลรวมของจำนวนโปรตอนและนิวตรอน เรียกว่า
เขียนแทนด้วยสัญลักษณ์
5. อะตอมที่เป็นกลางทางไฟฟ้า จะมีจำนวนอนุภาค เท่ากับอนุภาค
6. จงเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุต่อไปนี้
 - 6.1 ธาตุ Na มีเลขอะตอมเท่ากับ 11 และเลขมวลเท่ากับ 23
 - 6.2 ธาตุ S มี 16 โปรตอน มีมวลอะตอมเท่ากับ 32
 - 6.3 ธาตุ Ba มี 56 โปรตอน และ 81 นิวตรอน

7. จงเติมข้อมูลลงในตารางต่อไปนี้

สัญลักษณ์นิวเคลียร์	เลขอะตอม (Z)	จำนวนอนุภาคมูลฐาน			เลขมวล (A)
		โปรตอน (p ⁺)	นิวตรอน (n)	อิเล็กตรอน (e ⁻)	
$^{27}_{13}\text{Al}$					
^9_4Be					
$^{40}_{20}\text{Ca}$					
$^{127}_{53}\text{I}$					
$^{80}_{35}\text{Br}^-$					
$^{137}_{56}\text{Ba}^{2+}$					
$^{82}_{16}\text{S}^{2-}$					
$^{27}_{13}\text{Al}^{3+}$					
$^{133}_{55}\text{Cs}^+$					
$^{35}_{17}\text{Cl}$					
$^{131}_{54}\text{Xe}$					
$^{28}_{14}\text{Si}$					
$^{64}_{29}\text{Cu}^{2+}$					
$^{52}_{24}\text{Cr}^{3+}$					
$^{108}_{47}\text{Ag}$					

8. จงเติมข้อมูลลงในช่องว่างของตารางต่อไปนี้ให้สมบูรณ์

ธาตุ/ไอออน	เลขอะตอม (Z)	เลขมวล (A)	จำนวนอนุภาคมูลฐาน			สัญลักษณ์นิวเคลียร์
			โปรตอน (p ⁺)	นิวตรอน (n)	อิเล็กตรอน (e ⁻)	
H		1	1			
Be	4			5		
C						$^{12}_6\text{Ca}$
Ar		40		22		
Fe	26			30		
O				8	8	
Ca ²⁺		40	20			
Co ²⁺	27			33		
I ⁻		127		74		
		24	12			$^{24}_{12}\text{Mg}^{2+}$
K ⁺		39	19	20		
Li	3	7			3	
P ³⁻			15	16		
Al ³⁺	13			14	10	

9. ไอโซโทป คือ

ตัวอย่าง

.....