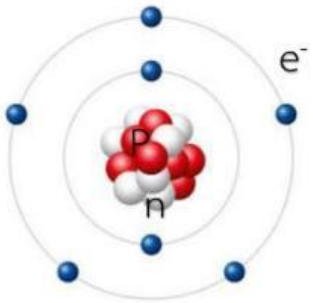
ชื่อ-สกุล.....แผนก.....ชั้นปี/กลุ่ม.....

ใบงาน 6.1

เรื่อง อนุภาคมูลฐานและสัญลักษณ์นิวเคลียร์ (20 คะแนน)

1. จากรูปภาพ จงอธิบายอนุภาคมูลฐานประกอบด้วยอะไรบ้างและมีจำนวนเท่าไร (2 คะแนน)



.....

.....

.....

.....

ตารางแสดงอนุภาคมูลฐาน เลขอะตอม และเลขมวล

ธาตุ	สัญลักษณ์	จำนวนโปรตอน (p)	จำนวนอิเล็กตรอน (e)	จำนวนนิวตรอน (n)	เลขมวล (p+n)
ไฮโดรเจน	H	1	1	0	1
ฮีเลียม	He	2	2	2	4
ลิเทียม	Li	3	3	4	7
เบริลเลียม	Be	4	4	5	9
โบรอน	B	5	5	6	11
คาร์บอน	C	6	6	6	12
ไนโตรเจน	N	7	7	7	14
ออกซิเจน	O	8	8	8	16
ฟลูออรีน	F	9	9	10	19
นีออน	Ne	10	10	10	20
โซเดียม	Na	11	11	12	23
แมกนีเซียม	Mg	12	12	12	24
อะลูมิเนียม	Al	13	13	14	27
ซิลิคอน	Si	14	14	14	28
ฟอสฟอรัส	P	15	15	16	31
กำมะถัน	S	16	16	16	32

LIVEWORKSHEETS

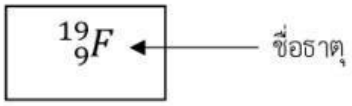
ธาตุ	สัญลักษณ์	จำนวนโปรตอน (p)	จำนวนอิเล็กตรอน (e)	จำนวนนิวตรอน (n)	เลขมวล (p+n)
คลอรีน	Cl	17	17	18	35
อาร์กอน	Ar	18	18	22	40
โพแทสเซียม	K	19	19	20	39
แคลเซียม	Ca	20	20	20	40

2. จากตารางจงเขียนสัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุดังต่อไปนี้ (10 คะแนน)

ชื่อธาตุ	สัญลักษณ์นิวเคลียร์ของธาตุ
1. ออกซิเจน	
2. ลิเทียม	
3. คลอรีน	
4. ฮีเลียม	
5. คาร์บอน	
6. นีออน	
7. ซิลิคอน	
8. อะลูมิเนียม	
9. โพแทสเซียม	
10. แคลเซียม	

LIVEWORKSHEETS

3. จากภาพ



3.1 มีเลขอะตอม และเลขมวลเท่าใด (1 คะแนน)

.....

3.2 มีอิเล็กตรอน โปรตอน และนิวตรอนเท่าใด เท่าใด (1 คะแนน)

.....

4. จงหาอนุภาคมูลฐานของอะตอมต่อไปนี้ โดยเติมขข้อมูลลงในช่องว่างให้ถูกต้อง เท่าใด (6 คะแนน)

ตัวอย่าง $^{12}_{6}C$ ⟶ $P^+ = 6$

$e^- = 6$

$n = 12 - 6 = 6$

4.1 $^{55}_{25}Mn$ ⟶ P^+ = ...
e^- = ...
n = ...

4.2 $^{65}_{30}Zn$ ⟶ P^+ = ...
e^- = ...
n = ...

4.3 $^{75}_{33}As$ ⟶ P^+ = ...
e^- = ...
n = ...

4.4 $^{108}_{47}Ag$ ⟶ P^+ = ...
e^- = ...
n = ...

4.5 $^{122}_{51}Sb$ ⟶ P^+ = ...
e^- = ...
n = ...

4.6 $^{140}_{58}Ce$ ⟶ P^+ = ...
e^- = ...
n = ...

LIVEWORKSHEETS