

中三 科學科  
單元13 章節練習  
13.1 節

姓名：\_\_\_\_\_ ( ) 班別：\_\_\_\_\_ 日期：\_\_\_\_\_

總分：20 分

作答時間：15 分鐘

全部問題均須作答。

分數

/ 20

**甲部 是非題** (共 4 分；每題 1 分)

細閱以下句子，正確的在空格內填上「T」，不正確的則填上「F」。

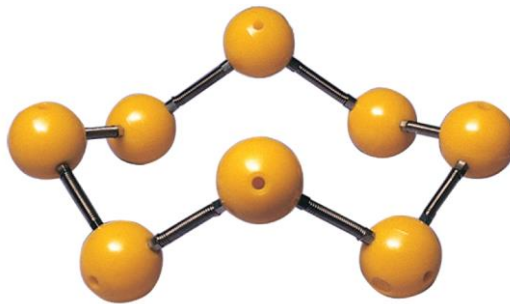
1. 所有元素都是天然存在於大自然中的。
2. 磷分子的化學式是  $P_2$ 。
3. 在含微量雜質的情況下，半金屬能導電。
4. 原子核是由質子和中子緊密聚積而成的。


**乙部 多項選擇題** (共 4 分；每題 1 分)

選出正確答案，然後把代表答案的英文字母填在空格內。

1. 下圖顯示分子 M 的模型。



分子 M 是甚麼？

- A. 金
- B. 氫
- C. 鐵
- D. 硫

指示：題 2 和題 3 需要根據下表作答，下表顯示元素 X 的原子序和質量數。

原子序	19
質量數	39

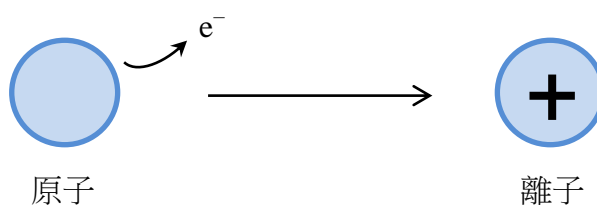
2. 元素 X 的原子含有多少個質子和電子？

- |    | 質子數目 | 電子數目 |
|----|------|------|
| A. | 19   | 19   |
| B. | 19   | 20   |
| C. | 20   | 39   |
| D. | 39   | 19   |

3. 元素 X 的原子含有多少個中子？

- A. 19
- B. 20
- C. 38
- D. 39

**E** 4. 下圖顯示某原子形成離子的過程。



以下哪項（些）有關以上離子的敘述是正確的？

- (1) 它的整體電荷是+1。
  - (2) 它與原子具有相同數量的電子。
  - (3) 它與原子具有相同數量的質子。
- A. 只有(1)
  - B. 只有(2)
  - C. 只有(1)和(3)
  - D. 只有(2)和(3)

丙部 問答題 (共 12 分)

1. 完成下表。在正確的空格內加上「✓」號，把元素分類為金屬或非金屬。

(6 分)

	元素	化學符號	金屬	非金屬
(a)		N		
(b)	氯			
(c)	銅			
(d)	鋅			
(e)		I		
(f)		Pb		

2. (a) 寫出金屬兩項共同的物理性質。 (2 分)

---

---

(b) 寫出非金屬兩項共同的物理性質。 (2 分)

---

---

3. (a) 寫出在室溫下呈液態的金屬。 (1 分)

---

(b) 寫出在室溫下呈液態的非金屬。 (1 分)

---

- 完 -

