

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)

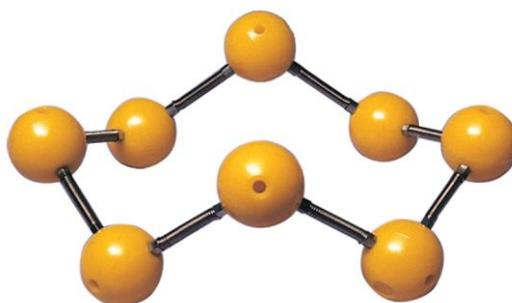
細閱以下句子，正確的在空格內填上「T」，不正確的則填上「F」。

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

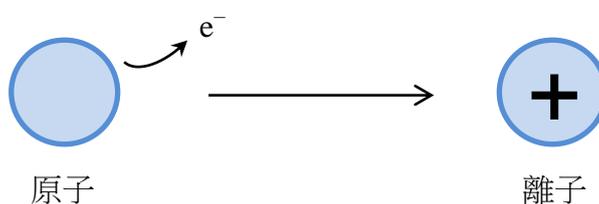
2. 元素 X 的原子含有多少個質子和電子？

	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 -

