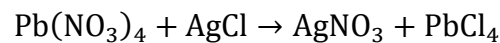


單選題範例

1. 當你在週期表查到氧元素的原子量是 15.99，其意義為何？下列何者敘述是正確？
- (A) 15.99 是由國際度量衡局 BIPM 所公布的最新 ^{16}O 原子量的精準測量值。
 - (B) 由於儀器有誤差，氣體容器中有雜質，因此 15.99 是經由大量測量後的統計平均值。
 - (C) 15.99 是依照 ^{16}O 原子所擁有的中子、質子及電子的質量及莫耳總數一起精算得到的。
 - (D) 因為大自然中氧有不同的同位素，15.99 是其平均原子量。此數值是依照大自然中氧同位數的含量百分比計算出來的。
 - (E) 不同地區因其重力加速度的不同，週期表的原子量數值也會稍許的變化。

答案為 (D)

2. 請平衡下列化學反應，然將平衡好的計量係數全總加在一起，應該等於多少呢？



- (A) 10
- (B) 8
- (C) 6
- (D) 5
- (E) 4

答案為 (A)

多選題範例

3. 下列關於次原子粒子的敘述，哪些正確？
- (A) 若一原子含有相同數目的質子與電子，此原子為電荷中性
 - (B) 電子與質子互相吸引
 - (C) 一個電子的質量比中子大
 - (D) 一個質子的質量約為中子的兩倍
 - (E) 一個中子的質量與一個質子的質量完全相同

答案：(A)(B)