

- () 1.(北市三民) 下列哪一組金屬元素的化合物，其水溶液皆可與碳酸鈉作用產生白色沉澱？
(A)Na、K (B)Li、Ca (C)Mg、Ba (D)Na、Zn。
- () 2.(北市三民) 在裝有水的燒杯中添加酚酞，再放進一小塊的鈉，則下列敘述何者錯誤？
(A)鈉會沉入水中 (B)會產生氫氣 (C)改放進鉀，反應會更劇烈 (D)水溶液會變成紅色。
- () 3.(北市三民) 關於現行元素週期表的敘述，下列何者是錯誤？
(A)同一週期元素其化學性質相似 (B)週期表共有 7 個週期、18 族 (C)元素排列是按原子序來排列 (D)週期表中的元素，未來可能繼續增加。
- () 4.(北市石牌) 關於週期表中「族」的敘述，下列何者錯誤？
(A)週期表中的縱行稱為「族」(B)由左至右共分為 18 族(C)Li、Na、K 屬於同一族，都會和水反應產生 H_2 (D)第 18 族稱為惰性氣體，其中 Ar 的原子序最小。
- () 5.(北市石牌) .鉀元素和鐵元素的性質比較，何者錯誤？
(A)鐵的密度小於水，會浮在水面上(B)鉀和水反應後的水溶液，會讓石蕊試紙變藍色(C)鉀和水反應時易起火燃燒(D)鐵和氧反應後的產物質地疏鬆。
- () 6.(新北新埔) 關於現行元素週期表的敘述，下列何者錯誤？
(A)元素排列按原子序排列 (B)週期表共有 7 個週期、18 族 (C)同一週期元素其化學性質相似 (D)週期表中的元素，未來可能繼續增加。
- () 7.(新北新埔) 阿龍老師將某金屬放入水中，發現它沉入水中且和水反應產生氣泡，取這種金屬的氯化物加水溶解得到無色溶液，將這無色溶液加入碳酸鈉溶液，發現溶液變成白色混濁，將這混濁的沉澱物加熱會反應產生氣體，則此金屬有可能是：
(A)鉀 (B)鋅 (C)鐵 (D)鈣。
- () 8.(新北新埔) 下列有關非金屬元素在常溫常壓下的顏色與狀態，何者是錯誤的敘述？
(A)溴是黃綠色液體 (B)硫是黃色固體 (C)氯是黃綠色氣體 (D)碘是紫黑色固體。
- () 9.(新北新埔) 關於現行元素週期表的敘述，下列何者錯誤？
(A)元素排列按原子序排列 (B)週期表共有 7 個週期、18 族 (C)同一週期元素其化學性質相似 (D)週期表中的元素，未來可能繼續增加。
- () 10.(新北海山) 有關週期表的敘述，下列何者錯誤？
(A)週期表有七週期、18 族 (B)第一族為鹼金屬，第二族為鹼土金屬 (C)同一週期元素有相同的化學性質 (D)元素排列依照原子序排列。
- () 11.(新北海山) 燒杯中裝有 100 毫升的水，放入 0.5 克的鈉。若加入 1 毫升的酚酞，下列現象何者正確？
(A)水溶液是酸性，且會變成紅色 (B)改放入鉀，反應會更劇烈 (C)鈉會沉入水中 (D)會產生氧氣。
- () 12.(新北海山) 鎂、鈣、鋇分成同一類，其理由為何？
(A)他們的化合物水溶液均可與碳酸鈉作用產生白色沉澱物 (B)均為造土元素 (C)均可導電 (D)均為金屬元素。
- () 13. (新北板橋)有關週期表的敘述，下列何者錯誤？
(A)週期表中橫列為週期；縱行為族(B)週期表共有 9 個週期、18 族(C)第 1 族為鹼金屬、第 18 族為惰性氣體(D)週期表可以預測尚未發現的元素。
- () 14.(新北板橋)根據鈉、鉀、鎂、鈣、鋇、鋁等六種元素性質，下列敘述何者錯誤？
(A)鈉、鉀質軟活性大，需儲存在礦物油中(B)鈉與水起反應後的水溶液加入酚酞後，溶液成紅色，是酸性溶液(C)鎂、鈣、鋇的氯化物溶液與碳酸鈉溶液反應生成白色沉澱物(D)鋁容易和氧反應，在表面形成緻密的氧化薄層，可使內部的鋁不再氧化。

- ()15.(新北板橋)下列有關非金屬元素在常溫常壓下的顏色與狀態，何者是正確的敘述？
(A)溴是黃綠色液體 (B)硫是黃色固體 (C)氯是紫黑色氣體 (D)碘是白色固體。
- ()16.(新北中平) 元素週期表中，「族」是運用各元素的何種性質相同或相似而予以分類？
(A)化學性質 (B)物理性質 (C)中子數的多寡 (D)原子量的大小
- ()17.