

- ( ) 1. 化學反應式箭頭的右方表示反應物。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 2. 化學反應式可以憑空臆測而得。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 3. 化學反應前後，分子個數不變。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 4. 化學反應式中可以用「↓」表示產生氣體。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 5. 化學反應式中的催化劑是寫在箭頭的左側。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 6. 化學反應式表示的是實際發生的實驗結果。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 7. 化學反應時原子重新排列組合，整個反應的原子種類和數量有可能改變。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 8. 『 $2\text{H}_2 + \text{O}_2 \rightarrow 2\text{H}_2\text{O}$ 』反應式中的係數可以表示原子數量比。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 9. 小蘇打受熱後會分解成碳酸氫鈉、水和二氧化碳。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 10. 『 $2\text{H}_2\text{O}_2 \xrightarrow{\text{MnO}_2} 2\text{H}_2\text{O} + \text{O}_2$ 』實驗中，反應物有雙氧水和二氧化錳，生成物為水和氧氣。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 11. 化學反應前後，反應物和生成物的分子會相同。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 12. 化學反應式的寫法，符合道耳吞原子說和質量守恆定律。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 13. 化學反應式可依個人喜好自行創造，或將反應物與產物的位置對調。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 14. 2個 $\text{NH}_3$ 氨分子在反應式中，可寫成 $\text{N}_2\text{H}_6$ 。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 15. 平衡反應式時，反應物和產物中各出現一次的原子應最後平衡。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 16. 已均衡的化學反應式，左右兩邊的平衡係數和必相等。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 17. 鎂在氧氣中燃燒生成氧化鎂，方程式均衡係數比為1：1：2。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 18. 已均衡的化學反應式，左右兩邊需遵守質量守恆定律，及原子總數相等。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 19. 化學反應式中，箭號的右邊是反應物，左邊是生成物。  
\_\_\_\_\_
- ( ) 20. 化學反應後，一定會改變的是原子種類、分子的排列，而分子個數在反應前後必定相等。  
\_\_\_\_\_