

- \_\_\_1. 所有的化學反應皆會發光發熱。
- 
- \_\_\_2. 物質變化後，若能量增加，則稱此反應為放熱反應。
- 
- \_\_\_3. 鎂帶燃燒形成氧化鎂，質量會增加，所以不遵守質量守恆定律。
- 
- \_\_\_4. 化學反應只是原子間重新排列，所以反應前後遵守質量守恆定律。
- 
- \_\_\_5. 氯化鈣和碳酸鈉水溶液均為白色。
- 
- \_\_\_6. 化學變化會伴隨能量變化，但物理變化則不會。
- 
- \_\_\_7. 一般來說，化學反應及物理反應均會遵守質量守恆定律。
- 
- \_\_\_8. 將 25°C 的氫氧化鈉溶液倒入同溫度硝酸銨溶液中，溶液溫度降至 21°C，因此為放熱反應。
- 
- \_\_\_9. 一般物質的燃燒都須要先點火才能燒起來，因此物質燃燒是一種吸熱反應。
- 
- \_\_\_10. 雙氧水加二氧化錳會發生沉澱，可知這是一種化學反應。
- 
- \_\_\_11. 將軟木塞在水底放開後，會從水底浮到水面，是一種化學變化。
- 
- \_\_\_12. 化學變化時，會伴隨能量的增減；但在物理變化時，不會有能量的轉移。
- 
- \_\_\_13. 鎂帶在氧氣瓶中燃燒後仍呈銀白色，且具金屬光澤。
- 
- \_\_\_14. 將鹽酸滴到貝殼有冒出氣泡，表示發生化學變化。
- 
- \_\_\_15. 氯化鈣溶液和硝酸鈉溶液反應，會生成白色沉澱。
- 
- \_\_\_16. 將碳酸鈣投入水中，會溶解成無色溶液。
- 
- \_\_\_17. 將稀硫酸溶液加入氫氧化鈉溶液，溶液的溫度升高且產生沉澱。
- 
- \_\_\_18. 將碳酸加入氫氧化鈣溶液，會使溶液溫度上升，並且會產生沉澱。
- 
- \_\_\_19. 兩溶液混在一起，若發生化學變化，必使溶液溫度上升。
- 
- \_\_\_20. 兩溶液混合在一起，若發生化學變化，必定產生氣體。
- 
- \_\_\_21. 用來檢驗是否含水的物質，可用藍色的石蕊試紙。
-

- \_\_\_\_ 22. 從實驗器材室拿來作檢驗是否含水的試紙，在使用前需要先烘乾才能使用。
- 
- \_\_\_\_ 23. 將白色的硫酸銅粉末溶於水中，會使水溶液溫度升高，因此是吸熱反應。
- 
- \_\_\_\_ 24. 溫度愈高，同樣水量可溶解硫酸銅晶體的溶解量愈大。
- 
- \_\_\_\_ 25. 將鋅片加入硫酸銅溶液，會使溶液的顏色變淡，且溶液的溫度下降。
- 
- \_\_\_\_ 26. 雙氧水加二氧化錳會產生氧氣，所以雙氧水和二氧化錳都是反應物。
- 
- \_\_\_\_ 27. 碳酸鈉溶液必須飽和，才會和氯化鈣溶液產生白色沉澱。
- 
- \_\_\_\_ 28. 反應前物質的總質量等於反應後物質的總質量，稱為質量守恆定律。
- 
- \_\_\_\_ 29. 把鹽酸滴入大理石碎片中，會有二氧化碳氣泡逸出，故本反應不遵守質量守恆定律。
- 
- \_\_\_\_ 30. 鋼絲絨生成鐵鏽，則鐵鏽的質量恆等於鋼絲絨的質量。
- 
- \_\_\_\_ 31. 進行化學反應時，在反應前後總質量不變，即為質量守恆定律，此定律是由道耳頓提出。
- 
- \_\_\_\_ 32. 蠟燭燃燒後會產生二氧化碳氣體，表示蠟燭中含有二氧化碳分子。
- 
- \_\_\_\_ 33. 化學反應是反應物所含原子重新排列組合成新物質，此定律為道耳頓提出的理論。
- 
- \_\_\_\_ 34. 化學反應前後，分子的總數不變。
- 
- \_\_\_\_ 35. 所有的化學反應，在反應前後之總質量必定會相等。
- 
- \_\_\_\_ 36. 大理石與稀鹽酸反應的實驗中，若寶特瓶若未加蓋，則反應後的質量依然不變。
- 
- \_\_\_\_ 37. 將碳酸鈉和碳酸鈣加入水中，兩者都會形成白色沉澱物。
- 
- \_\_\_\_ 38. 大理石與鹽酸的反應，也可以用貝殼或蛋殼取代大理石。
- 
- \_\_\_\_ 39. 大理石與稀鹽酸的反應，生成的氯化鈣是白色，會沉澱於溶液底部。
- 
- \_\_\_\_ 40. 大理石與稀鹽酸在密閉的寶特瓶中反應後，寶特瓶的瓶身會變硬。
- 
- \_\_\_\_ 41. 鋼絲絨燃燒後會變重，是因為和空氣中的氧作用。
- 
- \_\_\_\_ 42. 密閉系統中的化學反應符合質量守恆定律，非密閉系統則不遵守質量守恆定律。
-