

- ___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，稱為能量守恆定律。
-
- ____ 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，則反應後瓶內的質量依然不變。
-
- ____ 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。
-