

班級：_____班 座號：_____ 姓名：_____

____1.濃酸均具有腐蝕性及脫水性。

答：_____

____2.酸性溶液會與碳酸鹽類反應產生氫氣。

答：_____

____3.所有的金屬遇到稀酸，均能夠產生氫氣。

答：_____

____4.欲使純硫酸解離，需將純硫酸通入直流電。

答：_____

____5.冰醋酸能使藍色石蕊試紙變成紅色。

答：_____

____6.將濃酸加水稀釋，則稀釋後溶液的溫度會下降。

答：_____

____7.灰石(碳酸鈣)遇到稀鹽酸，會產生氫氣。

答：_____

____8.稀釋硫酸時應將水緩慢倒入濃硫酸中。

答：_____

____9.將二氧化碳通入氫氧化鈉溶液中檢驗，會發現產生白色沉澱。

答：_____

____10.欲測定天空落下的雨水是否為酸雨，可用氯化亞鉛試紙檢驗。

答：_____

____11.硫酸密度小，因此與同體積的濃酸比較，濃硫酸的質量最輕。

答：_____

____12.凡酸性水溶液必含有氫離子，但沒有氫氧離子。

答：_____

____13.硫酸的沸點高，因此濃硫酸不易產生酸霧。

答：_____

____14.同體積同濃度的鹽酸和硫酸，兩溶液中所解離出的 H^+ 莫耳數也相同。

答：_____

____15.硫酸被稱為國防工業之母。

答：_____

____16.凡濃酸都有脫水性。

答：_____

___ 17.鹽酸為氯化氫氣體的水溶液，因此將氯化氫氣體通入水中會產生氫氣。

答：_____

___ 18.硫酸與金屬(金、鉑除外)發生反應，必產生氫氣。

答：_____

___ 19.工業用的鹽酸不純，因為含鐵離子，所以呈淡藍色。

答：_____

___ 20.稀硫酸可把藍色硫酸銅晶體變淡或變白。

答：_____

___ 21.硫酸可作為清洗金屬表面，也可做為浴室的清潔劑。

答：_____

___ 22.用濃鹽酸可使蔗糖脫水變成焦黑的碳。

答：_____

___ 23.硝酸欲光容易分解產生無色的一氧化氮氣體，因此需裝在深色玻璃瓶中。

答：_____

___ 24.用玻棒沾取濃硫酸在白紙上寫字，能使字跡變黑是由於濃硫酸有強烈的腐蝕性。

答：_____

___ 25.實驗室中的硝酸因為含有鐵離子，所以一般呈淡黃色。

答：_____

___ 26.銅和濃硝酸反應可產生的氣體是二氧化氮及氫。

答：_____

___ 27.銅活性小，即使和濃硝酸也不產生反應。

答：_____

___ 28.氯化氫在常溫下是無色有刺激性臭味的氣體，通常使用排水集氣法收集氣體。

答：_____

___ 29.金屬銅遇到稀硝酸溶液，會產生紅棕色的一氧化氮氣體。

答：_____

___ 30.液態氯化氫是呈酸性反應且會導電。

答：_____

___ 31.製造精密電路板時，常用鹽酸將金屬銅溶解。

答：_____

___ 32.氯化氫氣體不會使潮溼石蕊試紙變色。

答：_____

___ 33.硝酸由於沸點高，可用來製造其他的酸，因此被稱為化學工業之母。

答：_____

- ___ 34. 冰醋酸會使石蕊試紙變紅色。
答：_____
- ___ 35. 分別取用同為 0.5M 的鹽酸和醋酸當電解液，去觀察燈泡的亮度，會發現亮度相同。
答：_____
- ___ 36. 將兩個大小相同的鋅粒分別投入同濃度的鹽酸和醋酸中，在相同時間內產生的氫氣一樣多。
答：_____
- ___ 37. 醋酸是一種弱酸，故不易溶於水。
答：_____
- ___ 38. 醋酸是一種弱酸，故解離度=0。
答：_____
- ___ 39. 能洗去衣物上油汙的溶液必呈酸性。
答：_____
- ___ 40. 鹼性物質在水中才能解離，故在熔融態不能導電。
答：_____
- ___ 41. 有滑膩感的溶液就是鹼性溶液。
答：_____
- ___ 42. 強鹼是指腐蝕性大的鹼。
答：_____
- ___ 43. 含 Na^+ 之水溶液必呈鹼性。
答：_____
- ___ 44. 在水中會產生 OH^- 離子者，就稱為鹼性物質。
答：_____
- ___ 45. 將物質加熱使成熔融狀態，而能解離出 OH^- 者，必屬鹼性物質。
答：_____
- ___ 46. 0.5M 的氨水 2 公升中，會解離出 OH^- 離子 1 莫耳。
答：_____
- ___ 47. 電解食鹽水時，正極會產生氯氣，負極會產生氫氣及氫氧化鈉，故溶液呈中性。
答：_____
- ___ 48. 氫氧化鈉難溶於水，且會放出大量的熱。
答：_____
- ___ 49. 乾燥的氯氣體呈中性，會使潮溼的石蕊試紙呈藍色。
答：_____
- ___ 50. 強鹼遇到活性大的金屬容易發生反應，同時會產生氫氣。
答：_____

___51.將灰石分解可得 NO_2 及氧化鈣，其中氧化鈣又叫石灰水。

答：_____

___52.有氫氧根(OH^-)離子的溶液，都呈鹼性。

答：_____

___53.把生石灰加熱就可變成熟石灰 $\text{Ca}(\text{OH})_2$ 。

答：_____

___54.氨氣易溶於水，解離度大，因此為強鹼，強電解質。

答：_____

___55.把氫氧化鈉放入集滿 CO_2 的密閉鋁罐中，一段時間後會發現鋁罐膨脹鼓起。

答：_____

___56.以氨氣可進行噴泉實驗，是由於氨氣比空氣輕。

答：_____

___57.氨氣為無色刺激性的氣體，比空氣重，因此需用向上排氣法收集氣體。

答：_____

___58.哈柏法製氨是在低溫高壓(200°C 、 400 atm)下以二氧化碳當催化劑而達成。

答：_____

___59.氨氣容易吸收空氣中的水蒸氣及二氧化碳。

答：_____

___60.氨氣比空氣輕，極易溶於水，故需用向上排空氣法收集。

答：_____