

____ 1. 銅棒能導電，因此銅棒為電解質。

答：_____

____ 2. 電解質在溶液中是透過電子來導電。

答：_____

____ 3. 氯化鈣(CaCl_2)溶液中，陽離子的電量與陰離子的電量比為 1 : 2。

答：_____

____ 4. 只要能溶於水的物質，皆為電解質。

答：_____

____ 5. 電解質都一定能溶於水。

答：_____

____ 6. 冰醋酸不能導電，因此冰醋酸不是電解質。

答：_____

____ 7. 酸類的電解質須溶於水才能導電。

答：_____

____ 8. 食鹽晶體(NaCl 晶體)不能幫助導電，因此不是電解質。

答：_____

____ 9. 電解質溶液的導電，僅因正離子的移動。

答：_____

____ 10. 蔗糖和酒精都能在水中溶解，因此都能夠導電。

答：_____

____ 11. 氯化鈣解離成正、負離子的個數比為 1 : 2。

答：_____

____ 12. 只要是能導電的物質，就可稱為電解質。

答：_____

____ 13. 電解質的解離，須通直流電才能進行。

答：_____

____ 14. 解離時所得的金屬離子必帶正電。

答：_____

____ 15. $\text{NaCl} \rightarrow \text{Na}^+ + \text{Cl}^-$; $\text{KCl} \rightarrow \text{K}^+ + \text{Cl}^-$ 兩個方程式中的 Cl^- 性質不相同。

答：_____

____ 16. 欲使固態氯化鈉解離，則僅加熱或僅加水皆可以。

答：_____

____ 17. 電解質溶於水是透過自由電子的傳導，才具有導電能力。

答：_____

- ____ 18. 固態食鹽的學名稱為氯化鈉，是一種電解質，因此能導電。
答：_____
- ____ 19. 只要是電解質，必定具有導電性。
答：_____
- ____ 20. 非電解質的物質，無法溶於水。
答：_____
- ____ 21. 氣態的氯化氫必須凝結為液態，才有導電的能力。
答：_____
- ____ 22. 即使不溶於水，將氯化鈉晶體直接加熱溶解，使其呈熔融狀態時，便具有導電的能力。
答：_____
- ____ 23. 電解質溶液中，正離子的莫耳數必等於負離子的莫耳數，所以溶液呈中性。
答：_____
- ____ 24. 電解質溶液中，若通以直流電流時，則正離子游向正極，負離子游向負極。
答：_____
- ____ 25. 水溶液中，正、負離子數相同，所以溶液呈電中性。
答：_____
- ____ 26. 電解質溶於水通電時，不一定發生化學變化。
答：_____
- ____ 27. 解離說是亞佛加厥所提出的。
答：_____
- ____ 28. 電解質解離時，正離子游向負極，負離子游向正極。
答：_____
- ____ 29. 所有的電解質都一定是化合物。
答：_____
- ____ 30. 只要是電解質溶於水，其陽離子的數目和陰離子的數目必定相等。
答：_____
- ____ 31. 電解質的解離，僅須加水攪拌就可達成。
答：_____
- ____ 32. 純硫酸不能導電，因此硫酸不算是電解質。
答：_____
- ____ 33. 純硫酸不能導電，只要將它加熱成為液態，便可以導電。
答：_____
- ____ 34. 電解質溶液中，負離子的負電總帶電量必等於正離子的正電總帶電量，所以溶液呈中性。
答：_____