

1. ما هي عدد وظائف الحمض.....
2. اكتب الشكل الأيوني لحمض الخل و حمض الكبريت.
3. اكتب معادلة تأين حمض الأزوت.
4. يتلون عباد الشمس بالحمض باللون.....
5. ما هي عدد وظائف حمض النمل؟.....
6. تحتوي المعدة على حمض..... أما البطارية فتحتوي على حمض.....
7. تتقل المحاليل الحمضية التيار الكهربائي.....
8. يتأين حمض الكربون تأين جزئي.....
9. أكثر المحاليل نقلاً للتيار الكهربائي هو حمض الكبريت أم حمض الفوسفور.....
10. الحمض القوي هو الحمض الذي.....
11. عدد وظائف هيدروكسيد الكالسيوم هو.....
12. تتقل الأسس التيار الكهربائي.....
13. لون مشعر عباد الشمس في محلول هيدروكسيد البوتاسيوم هو.....
14. اكتب الصيغة الأيونية لهيدروكسيد الصوديوم و هيدروكسيد الألمنيوم.....
15. اكتب معادلة التأين لهيدروكسيد الأمونيوم.....
16. يُصنع الصابون من هيدروكسيد..... أما السماد فمن هيدروكسيد.....
17. يتأين هيدروكسيد البوتاسيوم تأين تام.....
18. الأساس الذي يستخدم في معالجة حموضة المعدة هو.....
19. أي المحلولين الآتيين أكثر نقلاً للتيار الكهربائي هيدروكسيد الصوديوم أم هيدروكسيد الأمونيوم.....
20. صيغة $[Ca^{+2} + 2OH^{-}]$ تمثل الشكل الأيوني ل.....
21. عنصر الحديد يتفاعل مع الأوكسجين وفق المعادلة :.....
22. يسمى التفاعل الذي يعطي (CO_2) و (H_2O) ب :.....
23. اكتب معادلة تفاعل النشادر مع حمض كلور الماء :.....
24. اكتب معادلة تفكك كربونات الكالسيوم :.....
25. اكتب معادلة تفاعل الحديد مع كبريتات النحاس :.....
26. اكتب معادلة تفاعل الزنك مع حمض كلور الماء :.....
27. البوتاسيوم أقوى من الزنك بسلسلة الإزاحة :.....
28. اكتب المعادلة الأيونية لتفاعل حمض كلور الماء مع كبريتات النحاس :.....
29. مركب كلور الفضة لونه.....

30. تفاعلات التفكك هي التفاعلات التي

31. هل النحاس يتفاعل مع حمض كور الماء؟ ولماذا؟

32. هل الزنك يتفاعل مع حمض كلور الماء؟ ولماذا؟

33. اكتب معادلة تفاعل حمض الكبريت مع كلور الصوديوم:

34. ($A + B \longrightarrow C$) هو تفاعل:

35. ($A + BC \longrightarrow AC + B$) هو تفاعل:

36. ($AB + CD \longrightarrow AC + BD$) هو تفاعل:

37. ما لون كبريتات النحاس؟ وما لون كبريتات الحديد؟

38. ما تعريف الملح؟

39. هل يذوب ملح ($BaSO_4$) في الماء؟

40. هل يذوب ملح (K_2CO_3) في الماء؟

41. اكتب ثلاث صيغ ملح تذوب في الماء.

42. اكتب ثلاث صيغ ملح لا تذوب في الماء:

43. يعود لون الملح إلى:

44. يتفاعل (3.65 g) من حمض كلور الماء مع البوتاسيوم ، و المطلوب:

1. اكتب معادلة التفاعل.
 2. احسب كتلة الملح الناتج.
 3. احسب حجم الغاز المنطلق.
 4. احسب عدد مولات البوتاسيوم.
- (K:39 , O:16 , H:1)

45. نفاعل سبيكة من الحديد و النحاس كتلتها (10 g) مع حمض الأزوت فينتطلق غاز حجمه (2.24 l) ، و المطلوب:

1. اكتب معادلة التفاعل.
 2. احسب النسبة المئوية للهيدروجين و النحاس.
- (Fe:56 , Cu:64 , H:1 , O:16 , N:14)

تأسست 1954م