نماذج اختبار فني مختبر كيمياء كلية الصيدلة جامعة ام القرى

نماذج اختبار

 #فني\_مختبر\_كيمياء بكلية الصيدلة

 جامعة ام القرى لعام (1438 -2017 )

الأسئلة كانت من نوع اختيار من متعدد

 وكانت 50 سؤال وبكتب اللي أتذكره

1- يتكون البروتين من : أحماض أمينية

2- الجرام يساوي كم رطل

3- للتمييز بين الألدهيدات والكيتونات نستخدم اختبار : فهلج

4- يحضر اليود بالمختبر ؛ يوديد البوتاسيوم مع الماء

5- عند تحضير تركيز معين من الحمض نضيف الحمض الى الماء

6- حرائق الاحمرار بالجلد والفقاقيع من الدرجة :

7- نستخدم بالمختبر : النظارة ، البالطو

8- المولارية ماهي

9- عامل مؤكسد قوي مما يلي

10- المجموعة الوظيفية للكحول هي

11- البيريدن من المركبات العضوية الحلقية او الالفاتية الحلقية او الأروماتية

12- تحول المادة من الحالة الصلبة الى الغازية تسمى

13- فيتامين سي من السكريات السداسية احادية التسكر

14- انسكاب حمض ع اليد :نغسله بماء وافر ونضيف بيكربونات الصوديوم

15- علامة (صورة ) وهي مادة سامة ف زاكرو رموز السلامة بالمختبر

16- علامة(صورة) وهي كانت مادة حارقة

‏17- ph2 أكبر ثلاثة أضعاف من 5 ph

18- اي القلويات التالية اكثر قلوية : 14.5 ع حسب اكبر ph

19- تتساوى المولارية مع العيارية عند : حمض الهيدروكلوريك وحمض الكبريتيك ، حمض الفسفوريك وحمض البوتاسيوم ....

20- تحضير فهلج ب من : كبريتات النحاس مع ماء

21- كم يلزم مخرج طوارئ للمختبر : واحد ، اثنين ..

22- لما يتبخر المذيب من المحلول يصبح المحلول اكثر : تركيزاً ، اقل تركيزاً ، اكثر تشبعا ..

23- نوع الرابطة ف كلوريد الصوديوم : أيونية ، تساهمية ، تناسقية ، فلزية

24- اي مما يلي غير قاعدي :هيدروكسيد الصوديوم ، هيدروكسيد البوتاسيوم ، امونيا ، كلوريد الصوديوم

25- كم ملمتر في السنتيمتر

26- الميكروجرام وحدة قياس : الوزن ، الحجم ، الكتلة ، الطول

27- عند تفاعل كربونات الصوديوم مع حمض الهيدروكلوريك ينتج غاز هو : ثاني أكسيد الكربون ، الأكسجين ، غاز النتيروجين

28- الحمض هو : يتأين في الماء ويطلق أيونات الهيدروجين الموجبة

29- غاز كبريتيد الهيدروجين له رائحة : البيض الفاسد ، العطر ، الكحل ،...

30 - أبواب المختبر تكون مصنوعة من : مادة مقاومة للحرائق وتفتح للخارج وليس الداخل

31- الأواني المستخدمة بالمختبر تصنع من مادة مقاومة للحرارة العالية هي : بولي إيثيلين ،... ،...

والباقي مسائل عن المولارية والمولالية والنسبة المئوية والكتلة بالجرام.