



بسم الله الرحمن الرحيم

الاختبار الشهري النهائي
اسم المقرر: كيمياء عامة / عملي
رقم الشعبة :
اسم الطالب :
رقم الطالب :

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم العالي
جامعة الملك سعود
كلية المعلمين
قسم الكيمياء

الكشف عن سائل غير عضوي مجهول



رقم المجهول :

- 1 - ضع قطرة صغيرة من السائل المجهول على ورقة تباع الشمس الزرقاء ، إذا انقلب لون الورقة إلى الأحمر ، فإن السائل المجهول هو حمض . للتعرف على هذا الحمض نتبع مايلي :
- *- إذا لم يتشكل الراسب الأبيض في الخطوة السابقة ، ضع في أنبوبة اختبار كمية صغيرة من المحلول المجهول ، وأضف إليها عدة نقاط من محلول كلوريد الباريوم $BaCl_2$ ، إذا تشكل راسب أبيض ، فإن السائل هو حمض الكبريت H_2SO_4 .
- *- ضع في أنبوبة اختبار كمية صغيرة من المحلول المجهول ، وأضف إليها عدة نقاط من محلول نترات الفضة $AgNO_3$ ، إذا تشكل راسب أبيض ، فإن السائل هو حمض الكلور HCl .
- 2 - إذا لم يتغير لون ورقة تباع الشمس في الخطوة (1) ، ضع قطرة صغيرة من السائل المجهول على ورقة تباع الشمس الحمراء ، إذا تغير لونها إلى الأزرق ، فإن السائل المجهول هو من القواعد . للتعرف على هذه القاعدة نتبع مايلي :
- *- ضع في أنبوبة اختبار كمية صغيرة من المحلول المجهول ، وأضف إليها عدة نقاط من محلول كلوريد الزئبق $HgCl_2$:
- #- إذا تشكل راسب أبيض ، فإن المحلول المجهول هو هيدروكسيد الأمونيوم NH_4OH .
- #- أما إذا كان الراسب المتشكل اصفر اللون ، فإن المحلول المجهول هو هيدروكسيد الصوديوم $NaOH$.
- 3 - إذا لم يتغير لون ورقة تباع الشمس (الزرقاء تبقى زرقاء ، والحمراء تبقى حمراء) فإن المحلول المجهول معتدل ، مثل الماء H_2O .

جدول تسجيل المشاهدات والنتائج (الخواص الكيميائية)

م	التجربة	المشاهدة	الاستنتاج
1			
2			
3			
4			
5			

الصيغة الكيميائية:

اسم المجهول :