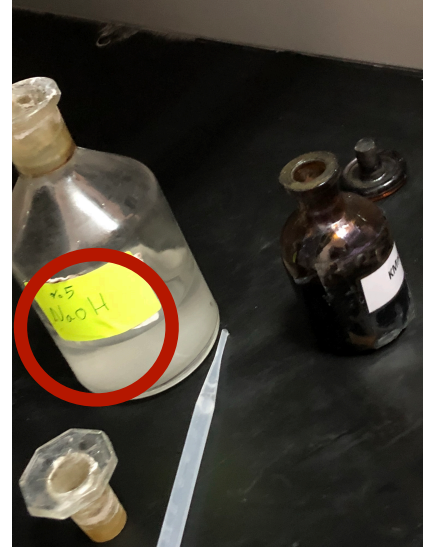
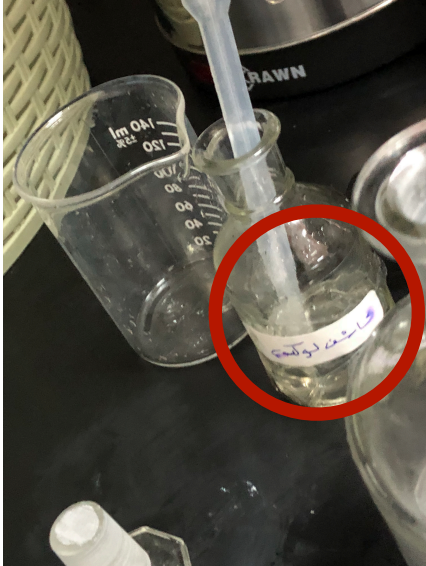


كيمياء (عملي) تجربة 2

ادوات التجربة :



التجارب

اول تجربة : مقياس الذوبانية

هذي التجربة بتمر على مرحلتين :

الاول : اشوف هل بيذوب المركب في الماء ؟

الثاني : اشوف باستخدام الكواشف هل هو حمض او قاعدي عن طريق الاوراق الصغيرة الموجودة في الصورة.

الخطوات :

(١) اخذنا انبوين ، الانبوب الاول نحط فيه كمية قليلة من الايزوبروبانول والانبوب الثاني نحط فيه كمية قليلة من الايثانول .

(٢) نذوب الانبوب الذي يحتوي على الايزوبروبانول عن طريق اضافة كمية قليلة من الماء داخل الانبوب ونحركهم.

(٣) نذوب الانبوب الذي يحتوي على الايثانول بنفس الطريقة.

النتيجة :

نوبان كلا من الايزوبروبانول و الايثانول في الماء حيث انه لم يتكون طبقة او راسب.

التجربة الثانية : كاشف لوكس

الخطوات :

(١) اخذنا انبوين ، الانبوب الاول نحط فيه كمية قليلة من الايزوبروبانول والانبوب الثاني نحط فيه كمية قليلة من الايثانول .

(٢) ناخذ انبوب الايزوبروبانول، والاييزوبروبانول بالاصل هو (primary) ونحط معاه 1ml من كاشف لوكس.

(٣) ناخذ انبوب الايثانول ، والايثانول بالاصل هو (secondary) ونحط معاه 1ml من كاشف لوكس.

(٤) بعد ما اصفنا كاشف لوكس للانبوين ، ناخذ الانبوين ونحطهم في حمام مائي (تكون الموياء حارة).

(٥) نتركهم داخل الموياء تقريبا ٥ دقائق او الى ان تظهر النتيجة.

النتيجة :

في انبوب الايثانول (secondary) راح يكون مستحلب (يعني بيطلع طبقة لونها ابيض).

اما في انبوب الايزوبروبانول ما تغير شي.

التجربة الثالثة : الأكسدة

الخطوات :

- ١) اخذنا انبوبين ، الانبوب الاول نحط فيه كمية قليلة من الايزوبروبانول والانبوب الثاني نحط فيه كمية قليلة من الايثانول.
- ٢) اضفنا على كل من الانبوبين قطرة من $Kmno_4$ و اضفنا ايضا $NaOH$.
- ٣) حطينا كل الانبوبين في حمام مائي (في مويا حارة)

النتيجة :

كل الانبوبين عطونا لون بني.

