

كلية : التربية للعلوم الصرفة

القسم او الفرع : الكيمياء

المرحلة: الاولى

أستاذ المادة : م.م. احمد منذر جبير

اسم المادة باللغة العربية : الكيمياء العضوية

اسم المادة باللغة الإنكليزية : **Organic Chemistry**

اسم المحاضرة الخامسة باللغة العربية: التسامي

اسم المحاضرة الخامسة باللغة الإنكليزية : **Sublimation**

## محتوى المحاضرة الخامسة

**التسامي Sublimation**

تعرف عملية التسامي على انها العملية التي تتحول فيها المادة من الحالة الصلبة الى الحالة الغازية دون المرور بالحالة السائلة , أي ان عملية التسامي هي عملية تقطير غير اعتيادية ومن الامثلة على هذه المركبات حامض البنزويك , النفثالين , الكافور وعملية التسامي تعطي في الغالب نواتج النقاوة مع فقدان كمية من الناتج

**مميزات عملية التسامي**

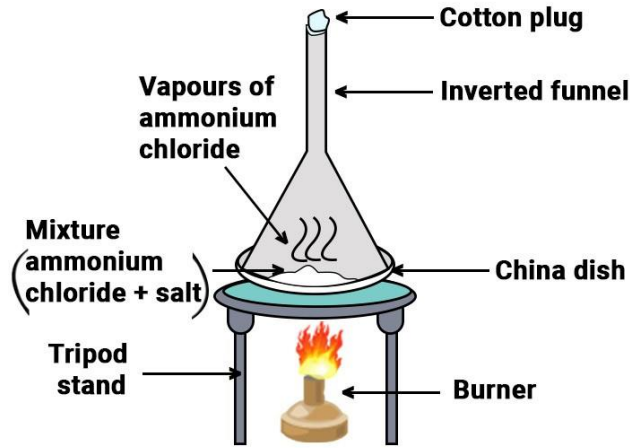
- 1- لا يستخدم مذيب نحتاج لزالته فيما بعد.
- 2- يمكن إزالة جزيئات الماء بسهولة فمثلا مادة الكافيين (تتسامى عند 178 وتنصهر عند 236 م) تمتص الماء من الهواء الجوي تدريجيا مكونة الهايدرات المقابلة واثناء التسامي يفقد الماء ونحصل على الكافيين اللامائي.
- 3- التنقية بالتسامي اسرع من التنقية بالتبلور.

**الشروط الواجب توفرها للمادة المتسامية**

- 1- يجب ان يكون لها ضغط بخاري عالي
- 2- يجب ان تكون متناظرة الشكل
- 3- يجب ان تكون غير ايونية وغير مستقطبة
- 4- الضغط البخاري للشوائب واطى وذلك لكي لا تتحول المادة الشائبة الى بخار أي لا تتسامى

## طريقة العمل

- 1- يوضع 1 غرام من حامض البنزويك او كلوريد الامونيوم مع كلوريد الصوديوم في بيكر سعة (100 مل).
- 2- يوضع في طبق ويوضع فوقه قمع
- 2- يوضع زجاج ساعة او (بيكر حاوي على الثلج) فوق فوهة البيكر الحاوي على المادة العضوية.
- 3- ابدا بالتسخين بلطف بلهب هادئ على مشبك معدني وبعد مرور بعض الوقت يتبخر حامض البنزويك الى بخار يظهر على جدران القمع ويترك كلوريد الصوديوم في الطبق ويفصل الخليط . فتتجمع المادة المتسامية في زجاج الساعة او في البيكر.
- 4- احسب النسبة المئوية الوزنية للمادة المتسامية.



## أسئلة المناقشة

- س1/ لماذا عند جمع البلورات يجب منع تيار هواء ؟
- س2/ لماذا تجمع البلورات على ورقة موزونة مسبقا وكبيرة الحجم ؟