# جامعة المنارة

# كلية: الصيدلة

# اسم المقرر: كيمياء عامة ولا عضوية

# رقم الجلسة (8)

# عنوان الجلسة

# فصل المزائج



**الفصل الدراسي الثاني العام الدراسي 2022-2023**

جدول المحتويات

Contents

|  |  |
| --- | --- |
| العنوان | رقم الصفحة |
| الغاية من الجلسة | 3 |
| مقدمة | 3 |
| المزيج الأول (الزنك والألمنيوم) | 3 |
| المزيج الثاني (الفضة والرصاص والزئبقي) | 4 |

## الغاية من الجلسة:

التحليل الكيفي لمزيج من الأيونات بهدف فصلها عن بعضها، ودراسة مجموعات الكاتيونات بحسب الكاشف المشترك لعناصر كل مجموعة.

## مقدمة:

\*\*\* بالاعتماد على الخواص التحليلية المدروسة مسبقاً (الترسيب والذوبانية) سيتم في هذه التجربة دراسة إمكانية فصل مجموعة مختلفة من المزائج.

## المزيج الأول: (مزيج من أيوني الزنك، الألمنيوم):

Al+3 , Zn+2

**مزيج من راسبين أبيضين هما هيدروكسيد الزنك وهيدروكسيد الألمنيوم**

**راسب أبيض هو هيدروكسيد الألمنيوم ومحلول يحوي شاردة الزنك**

## المزيج الثاني: (مزيج من شوارد الفضة والرصاص والزئبقي):

Ag+ , Pb+2  , Hg2+2

[Ag(NH3)2]+ , Cl-

Pb+2

AgCl , Hg2Cl2

AgCl , PbCl2 , Hg2Cl2 (رواسب بيضاء)

HNO3

(أبيض)HgNH2Cl

(أسود)Hg

راسب أصفر PbI2

التالية:

يمكن عادةً تقسيم الشوارد إلى مجموعات بحسب الكاشف المشترك لعناصر كل مجموعة وهذا ما توضّحه المخططات







