جامعة الانبار

كلية: الصيدلة

قسم: فرع العلوم المختبرية السريرية

اسم المادة باللغة العربية: الكيمياء الحياتية

اسم المادة باللغة الإنكليزية: Biochemistry I

المرحلة: الثالثة

التدريسي: المدرس المساعد زهير عبدالستار احمد

عنوان المحاضرة باللغة العربية: تجربة تفاعل ميلون

عنوان المحاضرة باللغة الإنكليزية: Millon's reaction experiment

Assistant Lecturer. Zuhair A. ALrawi

College of Pharmacy third level

practical lab. (4) (proteins)



Experiments

3- Millon's reaction:

This test is for the amino acid tyrosine.

Principle:

The amino acid tyrosine, which is free or contained within the protein structure, reacts with Millon's reagent, forming the complex compound of mercury salts of di-nitrotyrosine of red-scarlet color.



Experiments

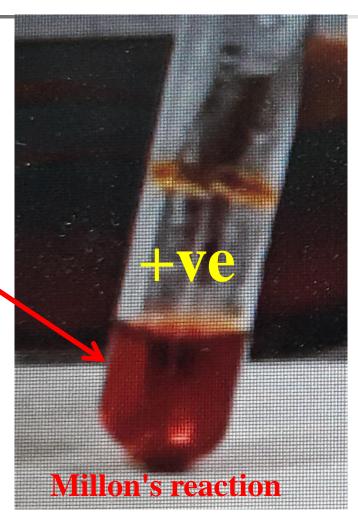
Millon's reaction:

Method:

- 2ml tyrosine solution + 6drops of Millon's reagent.
- heat the mixture in a boiling Water Bath for (2-5min).
- red-scarlet color is appear.



Tyrosine amino acid (red-scarlet color)





Experiments

Millon's reaction

Result Interpretation:

- Positive Millon's test: Brick red color
 (Tyrosine and phenol solution)
- •Negative Millon's test: no red color (absence of Tyrosine and phenol solution)

Remember: A yellow precipitate of HgO is NOT a positive reaction but usually indicates that the solution is too alkaline.

