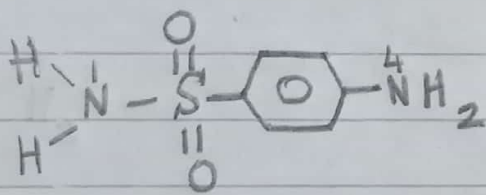


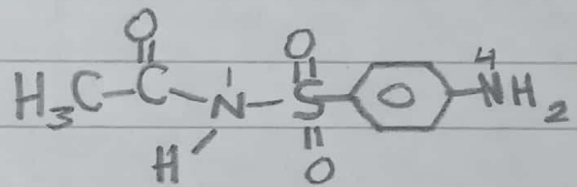
2 sulfa

- (8) عقارات السلفا بصفة عامة لها نشاط بيولوجي معروف (و كثير منها يستخدم حاليا كمضادات للبكتيريا الممرضة التي قد تصيب - مثلا - الجهاز الهضمي ، أو الجهاز التناسلي في الإنسان .
- (9) كما أن بعض مشتقات السلفوناميد ثبت حديثا أنه لها نشاط مضاد للسكر ، وللسرطان ، وللحمى البيضاء في العين . كما أن بعض مشتقات السلفوناميد يدخل في التركيب الليمفاوي لبعض المنظمات الجينية للرجال ، مثل ما يعرف تجاريا بـ (الفياجرا) .

أمثلة لبعض عقارات السلفا:



Sulfanilamide
(the simplest, or
smallest sulfa
drug).



Sulfacetamide

one hydrogen atom of
the $\begin{array}{c} \text{H} \\ | \\ \text{N} \\ | \\ \text{H} \end{array}$ of

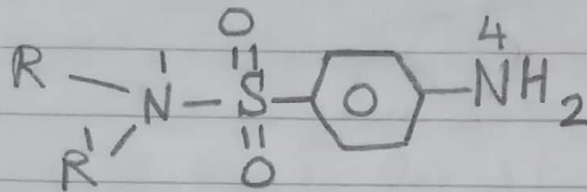
sulfanilamide is replaced
by an acetyl group
 $\text{H}_3\text{C}-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-$.

sulfa

د. محمد شاك . محاضرة . أساسيات الكيمياء العضوية
Basic Organic Chemistry

٤ تربية أساسى علوم . * نقاط مختصرة وببساطة .

مركبات السلفوناميد : Sulfonamides (Sulphonamides)
عقار السلفا له الصيغة الكيميائية العامة الآتية : -



General molecular structure of
Sulfa Drugs

- (١) حلقة بنزين تحمل مجموعتيه كيميائيتين مميزتين في الموضعين (-, 4) أو (para, p-) بالنسبة لبعضهما البعض .
- (٢) هاتان المجموعتان هما : مجموعة الأميد الأولى (-NH₂) ومجموعة السلفوناميد (-SO₂NRR') .
- (٣) وللتمييز بين ذرتي النيتروجين في المجموعتين ، تأخذ ذرة نيتروجين السلفوناميد رقم ١ ، بينما تأخذ نيتروجين الأميد رقم 4 .
- (٤) ذرة الكبريت S هي الواسلة بين حلقة البنزين ومجموعة السلفوناميد .
- (٥) لا تحمل حلقة البنزين أى مجموعات كيميائية أخرى .
- (٦) مجموعة الأميد (-NH₂) يجب أن تظل حرة هكذا لتكون نشطة بيولوجيا .
- (٧) R و R' في مجموعة السلفوناميد من الممكن أن تكونا مماثلتين أو مختلفتين ، ويمكن أن أحدهما يكون هيدروجين ، أو مجموعة أليفاتية أو مجموعة أروماتية ، ومن الممكن أن تكون أى من هذه المجموعات متجانسة التركيب (هيكل كربوني) ، أو غير متجانسة التركيب (احتواء الريكل على ذرة أو أكثر غير ذرة الكربون) .