

التمرين الاول :

رباعي كلور الميثان يتشكل جزيئه من ذرة واحدة كربون و أربع ذرات كلور.

1. أعط تمثيل لويس هذا الجزيء.

2. بين ما هو شكله الهندسي.

3. أعط تمثيل Cram لهذا الجزيء.

4- أعط نموذج جيليسبي:

التمرين الثاني :

كبريت الهيدروجين عبارة عن غاز ذو رائحة مقززة، صيغته المجمله  $H_2S$ .

1. أعط تمثيل لويس لهذا الجزيء.

2. أعط تمثيل Cram له.

3. ما هو شكله الهندسي.

4- أعط نموذج جيليسبي:

التمرين الثالث

1/ - اوجد رقم تكافؤ الفوسفور P في الجزيئات التالية:  $P_2O_5$  و  $P_2O_3$  ماذا تستنتج ؟ اذا علمت ان تكافؤ الأكسجين هو 2

2/ - اكتب الصيغة الجزيئية للمركب الناتج من اتحاد الالومنيوم Al مع الأكسجين O ؟ علما أن تكافؤ الالومنيوم هو 3

3/ - اعط تمثيل لويس الموافق لكل ذرة، ثم استنتج رقم التكافؤ لكل عنصر من العناصر التالية  ${}_{17}Cl$  ،  ${}_{1}H$

4/ - اعط الصيغ نصف المفصلة باستعمال تمثيل لويس للجزيئات التالية:  $CCl_4, C_2H_2, C_2H_4$

5/ - جزيء  $C_3H_8O$  يملك ثلاث مما كبات تختلف فيما بينها من حيث الصيغ المفصلة.

- اعط الصيغ نصف المفصلة باستعمال تمثيل لويس

يعطى:  $S : Z = 16$  ؛  $H : Z = 1$  ؛  $C : Z = 6$  ؛  $Cl : Z = 17$ .

بالتوفيق