

## التمرين 01

1. يستعمل الماء الأوكسيجيني كمضاد للميكروبات، وهو مادة تتكون من الجزيئات  $H_2O_2$  .

معطيات : H : Z=1 O : Z=8

1.1 لتحديد تمثيل لويس لجزيئة الماء الأوكسيجيني. أعد رسم الجدول و املاه.

| الجزيئة :                | الصيغة الإجمالية : | ..... |
|--------------------------|--------------------|-------|
| العنصر                   |                    |       |
| البنية الإلكترونية       |                    |       |
| عدد الإلكترونات الخارجية |                    |       |
| عدد الروابط              |                    |       |
| عدد الأزواج غير الرابطة  |                    |       |

1.2 استنتج تمثيل لويس لهذه الجزيئة.

2. صيغة جزيئة البرون  $C_3H_6$  ، املاً نفس الجدول السابق بالنسبة لهذه الجزيئة ، و استنتج تمثيل لويس .

نعطي : الكربون Z=6 الهيدروجين Z=1

3. نفس السؤال ولكن لجزيئة غاز الأستيلين المستعمل في التلحيم صيغته  $C_2H_2$  .