

## أختبر نفسي

### السؤال الأول:

اختر الإجابة الصحيحة لكل مما يأتي:

1. الرابطة في جزيء الهيدروجين:

a- مشتركة.

b- أيونية.

c- معدنية.

d- هيدروجينية.

2. الرابطة الأيونية هي قوى تجاذب:

a- مغناطيسي.

b- نووي.

c- كهربيسي.

d- كهربائي.

### السؤال الثاني:

$Cl_2$  وضح بالرسم وفق تمثيل لويس آلية تشكل الرابطة المشتركة في جزيء الكلور (،) ، حيث أن  $Cl_{17}$  .

### السؤال الثالث:

وضح بالرسم وفق تمثيل لويس آلية تشكل الرابطة الأيونية في جزيء كلوريد المغنيزيوم  $MgCl_2$  . علماً أن  $(Mg_{12} , Cl_{17})$  .

## السؤال الرابع:

$O^{2-}$  حدّد عدد الإلكترونات والبروتونات والنيوترونات في أيون ( $^{16}_8O$ ) حيث أنّ  $O^{16}_8$ .

## السؤال الخامس:

اختر المختلف في كلّ ممّا يأتي، ثمّ علل إجابتك.

1.

a- MgO

b-  $AlCl_3$ c-  $CH_4$ 

d- NaCl

لأنّه

أما المركبات الأخرى .....

2.

a-  $Cl_2$ b-  $H_2$ c-  $F_2$ d-  $N_2$ 

لأنّ

أما الغازات الأخرى .....