3- الصوديوم والأكسجين

4- النيتروجين والبوتاسيوم

7-ارسم تمثيل لويس للجزيئات التالية ثم حدد نوع الرابطة لكل منهم؟

الجزيء	رمز لويس للذرات	رمز لويس للجزيء	نوع الرابطة
HCl			
O_2			
C_2H_4			
C_2H_2			

LIVEWORKSHEETS

8- ارسم مخطط تمثيل لويس للأيونات التالية؟

NH_4^+	H_3O^+

4- وضح تمثيل لويس النقطي لمركب أول أكسيد الكربون CO؟

5- اكتب المصطلح العلمي المناسب:

	التعريف	المصطلح العلمي
1	قاعدة تنص على تميل معظم الذرات الى تكوين روابط كيميائية لتصل الى ثماني الكترونات في المستوى الأخير	
2	رابطة تتكون نتيجة قوى تجاذب الكتروستاتيكي بين شحنة موجبة وأخرى سالبة	
3	رابطة تتكون نتيجة مشاركة زوج أو أكثر من الالكترونات بين ذرتين	
4	رابطة تتكون نتيجة مشاركة ذرة بزوج من الالكترونات غير الرابط والذرة الأخرى فلك فارغ	

LIVEWORKSHEETS

6- أكمل الجدول التالي؟

صيغة المركب	رمز لويس	نوع الرابطة
MgO		
CH_4		
CO_2		
BF_4^-		
HCN		

LIVEWORKSHEETS

ورقة عمل 4	السالبية الكهربائية	Unit 2 الروابط الكيميائية وتركيب المادة

السؤال الأول / اختر رمز الاجابة الصحيحة:

1- أي العناصر الآتية لها أعلى قيمة سالبية كهربائية؟

A	N
B	Be
C	O
D	Li

2- أي العناصر الآتية لها أعلى قيمة سالبية كهربائية؟

A	I
B	F
C	Cl
D	Br

3- أي الآتي صحيح عن تدرج قيم السلبية الكهربائية في الجدول الدوري؟

A	تقل عبر الدورة من اليسار الى اليمين
B	تزداد عبر الدورة من اليسار الى اليمين
C	تزداد عبر المجموعة من الأعلى الى الاسفل
D	تقل عبر المجموعة من الأسفل الى الاعلى

LIVEWORKSHEETS

4- أي قيم الفرق في السالبية الكهربائية صحيح عن الرابطة التساهمية القطبية؟

A	0 - > 0.4
B	0.4 - < 1.7
C	=1.7
D	>1.7

5- ما نوع الرابطة في جزيء NaCl؟ اذا علمت أن السالبية الكهربائية لـ(Na= 0.93 , Cl= 3.16)

A	تساهمية غير قطبية
B	تساهمية قطبية
C	أيونية
D	تناسقية

6- ما نوع الرابطة بين C-H؟ اذا علمت أن السالبية الكهربائية لـ(H= 2.20 , C= 2.55)

A	تساهمية غير قطبية
B	تساهمية قطبية
C	أيونية
D	تناسقية

7- ما نوع الرابطة بين C-O؟ اذا علمت أن السالبية الكهربائية لـ(O= 3.44 , C= 2.55)

A	تساهمية غير قطبية
B	تساهمية قطبية
C	أيونية
D	تناسقية

LIVEWORKSHEETS