

## أسئلة مراجعة الوحدة السابعة

### الروابط والتفاعلات الكيميائية

#### السؤال الأول:

أكتب المفهوم المناسب لكل جملة من الجمل الآتية:

1. رابطة تنشأ بين ذرات تميل إلى فقد الإلكترونات، وأخرى تميل إلى كسبها: ( ..... )  
( )
2. طريقة للتعبير عن عدد ذرات العناصر المكونة للمركب الكيميائي ونوعها: ( ..... )  
( )
3. تغير يطرأ على المواد يؤدي إلى إعادة ترتيب الذرات وإنتاج مواد جديدة تختلف في خصائصها عن المواد المتفاعلة: ( ..... )
4. تعبير بالرموز أو الكلمات بين المواد المتفاعلة والمواد الناتجة: ( ..... )

#### السؤال الثاني:

أختار رمز الإجابة الصحيحة في ما يأتي:

1- أي مما يأتي يُعدُّ جزيئاً تساهمياً:

. -أ Cl<sub>2</sub>

. -ب Na

. -ج Ne

. -د Al

2- أي المركبات الآتية غير أيوني:

. -أ NaF

. -ب LiCl

ج-  $H_2O$  - .

د-  $MgBr_2$  - .

3- أي مما يأتي ليس صحيحاً في ما يتعلق بجزيء  $HCl$  :



أ- يحوي ذرة هيدروجين.

ب- يحوي ذرة كلور.

ج- مركب تساهمي.

د- مركب أيوني.

4- ما الذي يحدث للإلكترونات عند تكوين الرابطة التساهمية؟

أ- تفقد.

ب- تكتسب.

ج- تتشارك فيها الذرات.

د- تفقد وتكتسب.

5- اسم الأكسيد الذي ينتج عند حرق الكربون بوجود كمية وافرة من الأكسجين:

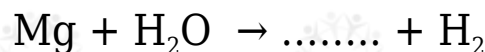
أ- أول أكسيد النيتروجين.

ب- أول أكسيد الكربون.

ج- ثاني أكسيد الكربون.

د- ثاني أكسيد النيتروجين.

6- عند تفاعل المغنيسيوم مع الماء على نحو ما في المعادلة الآتية:



فإن اسم المركب الناتج وصيغته الكيميائية:

أ-  $H_2O_2$  فوق أكسيد الهيدروجين .

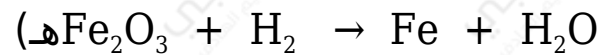
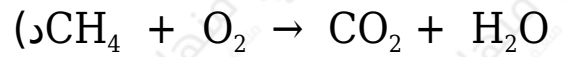
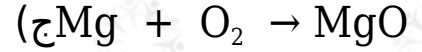
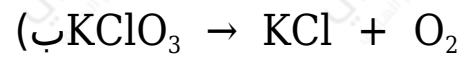
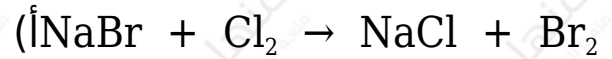
ب-  $Mg(OH)_2$  هيدروكسيد المغنيسيوم .

ج-  $MgO$  أكسيد المغنيسيوم .

د-  $MgH_2$  هيدريد المغنيسيوم .

السؤال الثالث:

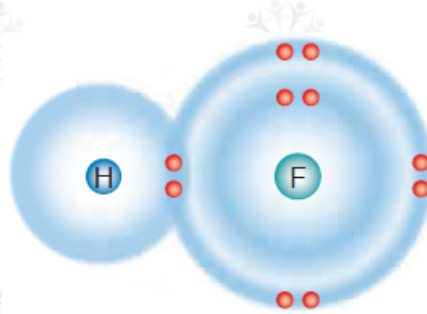
أزن المعادلات الكيميائية الآتية:



المهارات العلمية

السؤال الأول:

**أستنتج** نوع الرابطة الكيميائية الموضحة في الرسم التوضيحي الآتي:



السؤال الثاني:

مستعيناً بالجدول الدوري الآتي، أجب عن الأسئلة التي تليه:

1	2	13	14	15	16	17	18
H •							He ••
Li •	• Be •	• B •	• C •	• N •	• O •	• F •	• Ne ••••
Na •	• Mg •	• Al •	• Si •	• P •	• S •	• Cl •	• Ar ••••
K •	• Ca •	• Ga •	• Ge •	• As •	• Se •	• Br •	• Kr ••••
Rb •	• Sr •	• In •	• Sn •	• Sb •	• Te •	• I •	• Xe ••••
Cs •	• Ba •	• Tl •	• Pb •	• Bi •	• Po •	• At •	• Rn ••••

فلزاتُ  
 أشباه فلزاتٍ  
 لافلزاتُ

(أ) أعيّن عنصرين قد يتكون بينهما رابطة أيونية، وأفسّر ذلك.

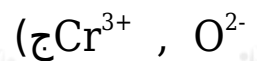
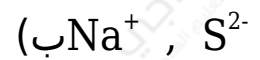
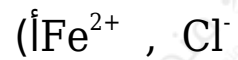
(ب) أكتب الصيغة الكيميائية لكل من المركبين: كلوريد الكالسيوم، وأكسيد الليثيوم.

(ج) **أبين** نوع الرابطة المتكونة بين ذرة كربون و 4 ذرات كلور.

(د) **أتوقع** خصائص المركب المتكون من اتحاد عنصر البوتاسيوم K وعنصر اليود I ، وأفسر ذلك.

السؤال الثالث:

أكتب الصيغة الكيميائية للمركبات التي تتكون من أزواج الأيونات الآتية:



السؤال الرابع:

أحد الصيغ الكيميائية للمركبات الآتية:

(أ) فوسفات الليثيوم.

(ب) كلوريد المغنيسيوم.

(ج) كبريتات الصوديوم.

السؤال الخامس:

أستنتج أكمل الخريطة المفاهيمية الآتية:

