



الإدارة المركزية للتعليم العام
مكتب تنمية مادة العلوم

الكيمياء 2026

الصف الثاني الثانوي
الفصل الدراسي الثاني

الواجب المنزلي

الأسبوع 1

إعداد:

أ. سامح منصور
أ. عبدالله عبدالواحد

مستشار مادة العلوم:
د. عزيزة رجب خليفة

رئيس الإدارة المركزية للتعليم العام:
د. هالة عبدالسلام خفاجي

الاداء المنزلى (الأسبوع الأول)

أختر الإجابة الصحيحة:-

1- أي الاختيارات التالية يعبر عن اتحاد ذرتان من عنصر عدده الذري (8) ؟

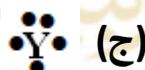
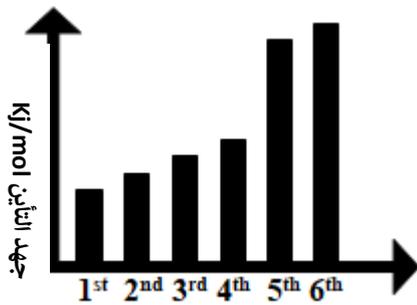
- (أ) تشارك كل ذرة بإلكترون واحد
(ب) تشارك كل ذرة بزوج من الإلكترونات
(ج) تتكون رابطة أيونية
(د) تتكون رابطة فيزيائية

2- تتكون جزيئات الغازات النبيلة من:

- (أ) ذرة واحدة
(ب) ذرتان
(ج) ثلاث ذرات
(د) أربع ذرات

3- يوضح الشكل البياني المقابل جهود التأين المتتالية للعنصر (X)

- فإن مخطط لويس النقطة - للعنصر (Y) الذي يلي العنصر (X) في نفس المجموعة



4- أي من الجزيئات الآتية يحتوي على أكبر عدد من أزواج الإلكترونات الحرة؟

(أ) MgO

(ب) NaCl

(ج) MgCl₂

(د) Na₂O

5- التركيب الإلكتروني للذرتين R و Q كما هو موضح بالشكل

- إذا كونت الذرتان R و Q مُركَّبًا أيونيًا، فإن الصيغة الجزيئية للمركب الناتج:

(أ) QR₇

(ب) Q₂R₄

(ج) QR

(د) Q₇R

6- يتفاعل لا فلز (X) مع فلز (M) ليعطي الصيغة الجزيئية M₂X. أي من أزواج العناصر

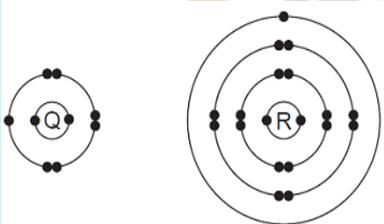
التالية يمكن أن يعبر عن X و M ؟

(ب) $_{16}\text{S}$, $_{3}\text{Li}$

(أ) $_{7}\text{N}$, $_{20}\text{Ca}$

(د) $_{9}\text{F}$, $_{37}\text{Rb}$

(ج) $_{8}\text{O}$, $_{14}\text{Si}$





الإدارة المركزية للتعليم العام
مكتب تنمية مادة العلوم

الكيمياء 2026

الصف الثاني الثانوي
الفصل الدراسي الثاني

التقييمات الأسبوعية

الأسبوع 1

إعداد:

أ. سامح منصور
أ. عبدالله عبدالواحد

مستشار مادة العلوم:

د. عزيزة رجب خليفة

رئيس الإدارة المركزية للتعليم العام:

د. هالة عبدالسلام خفاجي

التقييم الأسبوعي (الأسبوع الأول)

العنصر	Na	Al	Cl	Mg	K	F	O	P	H	S	N
السالبية الكهربية	0.9	1.5	3	1.2	0.8	4	3.5	2.1	2.1	2.5	3
العدد الذري	11	13	17	12	19	9	8	15	1	16	7

A

س1/ اذكر السبب العلمي :-

1- مصاهير و محاليل المركبات الأيونية توصل التيار الكهربائي.

2- الفلزات و اللافلزات نشطة كيميائيا بينما الغازات النبيلة خاملة كيميائيا

س2/ بالاستعانة بالجدول التالي أكتب الصيغة الكيميائية لمركب أيوني :-

العنصر	Al	Cl	Mg
السالبية الكهربية	1.5	3	1.2

س3/ أختار الإجابة الصحيحة :-

1- أي المركبات التالية هو الأقل صفة أيونية ؟

(أ) كلوريد الصوديوم

(ب) كلوريد الماغنسيوم

(ج) كلوريد البوتاسيوم

(د) كلوريد الألومنيوم

2- أي الاختيارات التالية يعبر عن رابطة فيزيائية؟

(أ) الرابطة الأيونية

(ب) الرابطة التساهمية

(ج) الرابطة الفلزية

(د) الرابطة التناسقية



B

س1/ اذكر السبب العلمي :-

- 1- المركبات الأيونية لا توصل التيار الكهربائي في حالتها الصلبة .
- 2- تلعب السالبية الكهربية دورا مهما في تحديد نوع الرابطة.

س2/ بالاستعانة بالجدول التالي أكتب الصيغة الكيميائية لمركب تساهمي :-

العنصر	Al	Cl	Mg
السالبية الكهربية	1.5	3	1.2

س3/ أختار الإجابة الصحيحة :-

1- أي المركبات التالية الأعلى صفة أيونية ؟

- (أ) كلوريد الصوديوم
- (ب) كلوريد المغنسيوم
- (ج) كلوريد البوتاسيوم
- (د) كلوريد الألومنيوم

- أي الاختيارات التالية يعبر عن رابطة كيميائية؟

- (أ) روابط فان دير فالز
- (ب) الرابطة الهيدروجينية
- (ج) الرابطة الفلزية
- (د) الرابطة التناسقية

C

س1/ اذكر السبب العلمي :-

- 1- الصفة الأيونية في المركب KCl أعلى منها في المركب LiCl
- 2- تتميز المركبات الأيونية بارتفاع درجة الانصهار و الغليان.

س2/ بالاستعانة بالجدول التالي أكتب الصيغة الكيميائية للمركب الأعلى في الصفة الأيونية

العنصر	H	Cl	Na
السالبية الكهربية	2.1	3	0.9

س3/ أختار الإجابة الصحيحة :-

1- أي الاختيارات التالية لا يعبر عن رابطة كيميائية؟

- (أ) الرابطة الأيونية
- (ب) الرابطة التساهمية
- (ج) الرابطة الهيدروجينية
- (د) الرابطة التناسقية

2- أي المركبات التالية لا يعبر عن مركب أيوني ؟

- (أ) كلوريد الليثيوم
- (ب) كلوريد المغنسيوم
- (ج) هيدريد البوتاسيوم
- (د) كلوريد الألومنيوم

