تم التحميل وعرض المادة عن طريق منصة سلس

سَلِس

WWW.SALISEDU.COM

منصة سلس التعليمية هي بوابتك الذكية نحـــو التعليم السعـــودي الرقمـــي المتكامل، حيث نوفر لك كل ما تحتاجة من كتب و حلول الواجبات ونماذج اختبارات لجميع المراحل الدراسية.

لا تنسي تحمل التطبيق وتتابعنا علي قناتنا حتي لا يفوتك اي جديد وتتمكن من تحميل المناهج بسهولة والتواصل معنا اذا احتجت اي مساعدة.

JOIN US ON Telegram

GET IT ON Google Play

Download on the App Store

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة تعليم	بسم الله الرحمن الرحيم وزارة التعليم Ministry of Education	المادة:	العلوم
		الاختبار:	الوحدة الرابعة
		الصف:	ثالث متوسط
		الزمن:	٤٥
		الفترة:	الاولى

اسم الطالب		
		٢٠

السؤال ١: اختر الإجابة الصحيحة:	
	٧

١	وفقاً لقانون حفظ الكتلة، ماذا يحدث للذرات في التفاعل الكيميائي؟			
	أ) تُستحدث من العدم	ب) تُفنى تماماً	ج) يتم إعادة ترتيبها فقط	د) تتحول إلى طاقة ضوئية
٢	أي المجموعات التالية في الجدول الدوري تُعرف باسم الغازات النبيلة وتتميز باستقرارها الكيميائي؟			
	أ) المجموعة ١	ب) المجموعة ٢	ج) المجموعة ١٧	د) المجموعة ١٨
٣	تُسمى الجزيئات البروتينية التي تعمل كمحفزات داخل خلايا جسم الإنسان بـ:			
	أ) الفيتامينات	ب) الهرمونات	ج) الإنزيمات	د) المثبطات
٤	كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها مستوى الطاقة الثالث في الذرة؟			
	أ) ٢ إلكترون	ب) ٨ إلكترونات	ج) ١٨ إلكترونًا	د) ٣٢ إلكترونًا
٥	لماذا يحترق سلك تنظيف الأواني (الذي يحتوي على مساحة سطح كبيرة) أسرع من مسمار حديد له نفس الكتلة؟			
	أ) لأن زيادة مساحة السطح تزيد سرعة التفاعل	ب) لأن زيادة مساحة السطح تقلل سرعة التفاعل	ج) لأن المسمار يحتوي على مثبطات	د) لأن درجة حرارة السلك أقل
٦	في التفاعل الماص للحرارة (Endothermic)، أين تُكتب كلمة "طاقة" في المعادلة الكيميائية؟			
	أ) مع المتفاعلات	ب) مع النواتج	ج) فوق السهم	د) لا تُكتب في المعادلة
٧	أي من المواد التالية تُستخدم لإبطاء التفاعل الكيميائي دون أن تستهلك؟			
	أ) المحفز	ب) المثبط	ج) الإنزيم	د) الناتج

السؤال ٢: ضع علامة (✓) أو (X) أمام العبارات التالية:	
	٦

#	العبارة	الإجابة
١	يُعتبر جزيء الماء H_2O مثالاً على الجزيئات غير القطبية.	( )
٢	التفاعلات الطاردة للطاقة مثل احتراق الوقود لا تحتاج إلى طاقة تنشيط لتبدأ.	( )

٣	الرابطة التساهمية هي الرابطة التي تنشأ عن مشاركة الإلكترونات بين ذرات العناصر.	( )
٤	يُعد تفاعل الكمادات الباردة التي تحتوي على نترات الأمونيوم مثالاً على التفاعل الماص للحرارة.	( )
٥	عنصر الهيليوم (He) غير مستقر كيميائيًا لأنه يحتوي على إلكترونين فقط في مستوى طاقته الخارجي.	( )
٦	زيادة تركيز المواد المتفاعلة تؤدي إلى زيادة عدد التصادمات بين الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	( )

السؤال ٣: أكمل الفراغات التالية:	
	٥

١	١. الجسيم المشحون بشحنة موجبة أو سالبة نتيجة فقد أو اكتساب الإلكترونات يسمى _____.
٢	٢. تسمى عناصر المجموعة ١٧ في الجدول الدوري بـ _____.
٣	٣. العالم الفرنسي الذي نصّ على قانون حفظ الكتلة هو _____.
٤	٤. الرابطة التي تتكون نتيجة التجاذب بين أيونات الفلز الموجبة والإلكترونات الحرة حولها تسمى الرابطة _____.
٥	٥. الاسم الكيميائي للمادة المعروفة بصودا الخبز هو _____.

السؤال ٤: أجب عن الأسئلة التالية:	
	٢

١	١. في المعادلة $2Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$، ماذا يمثل الرقم ٢ الموجود أمام الفضة Ag؟ _____ _____ _____
٢	٢. كيف يمكن تحديد سرعة التفاعل الكيميائي عملياً؟ _____ _____ _____

انتهت الأسئلة ... بالتوفيق

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم	بسم الله الرحمن الرحيم وزارة التعليم Ministry of Education	المادة:	العلوم
		الاختبار:	الوحدة الرابعة
		الصف:	ثالث متوسط
		الزمن:	٤٥
		الفترة:	الاولى

اسم الطالب		درجة الطالب	
			٢٠

نموذج الإجابة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: (٧ درجات)

١- وفقاً لقانون حفظ الكتلة، ماذا يحدث للذرات في التفاعل الكيميائي؟			
(أ) تُستحدث من العدم	(ب) تُفنى تماماً	(ج) يتم إعادة ترتيبها فقط	(د) تتحول إلى طاقة ضوئية
٢- أي المجموعات التالية في الجدول الدوري تُعرف باسم الغازات النبيلة وتتميز باستقرارها الكيميائي؟			
(أ) المجموعة 1	(ب) المجموعة 2	(ج) المجموعة 17	(د) المجموعة 18
٣- تُسمى الجزيئات البروتينية التي تعمل كمحفزات داخل خلايا جسم الإنسان بـ:			
(أ) الفيتامينات	(ب) الهرمونات	(ج) الإنزيمات	(د) المثبطات
٤- كم عدد الإلكترونات التي يتسع لها مستوى الطاقة الثالث في الذرة؟			
(أ) 2 إلكترون	(ب) 8 إلكترونات	(ج) 18 إلكترونًا	(د) 32 إلكترونًا
٥- لماذا يحترق سلك تنظيف الأواني (الذي يحتوي على مساحة سطح كبيرة) أسرع من مسمار حديد له نفس الكتلة؟			
(أ) لأن زيادة مساحة السطح تزيد سرعة التفاعل	(ب) لأن زيادة مساحة السطح تقلل سرعة التفاعل	(ج) لأن المسمار يحتوي على مثبطات	(د) لأن درجة حرارة السلك أقل
٦- في التفاعل الماص للحرارة (Endothermic)، أين تُكتب كلمة "طاقة" في المعادلة الكيميائية؟			
(أ) مع المتفاعلات	(ب) مع النواتج	(ج) فوق السهم	(د) لا تُكتب في المعادلة
٧- أي من المواد التالية تُستخدم لإبطاء التفاعل الكيميائي دون أن تستهلك؟			
(أ) المحفز	(ب) المثبط	(ج) الإنزيم	(د) الناتج

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ): (٦ درجات)

#	العبارة	الإجابة
١	يُعتبر جزيء الماء H_2O مثالاً على الجزيئات غير القطبية.	(✘)
٢	التفاعلات الطاردة للطاقة مثل احتراق الوقود لا تحتاج إلى طاقة تنشيط لتبدأ.	(✘)
٣	الرابطة التساهمية هي الرابطة التي تنشأ عن مشاركة الإلكترونات بين ذرات العناصر.	(✔)
٤	يُعد تفاعل الكمادات الباردة التي تحتوي على نترات الأمونيوم مثالاً على التفاعل الماص للحرارة.	(✔)
٥	عنصر الهيليوم (He) غير مستقر كيميائيًا لأنه يحتوي على إلكترونين فقط في مستوى طاقته الخارجي.	(✘)
٦	زيادة تركيز المواد المتفاعلة تؤدي إلى زيادة عدد التصادمات بين الجزيئات وبالتالي زيادة سرعة التفاعل.	(✔)

السؤال الثالث: أكمل الفراغات التالية:

٥ درجات

١	الجسيم المشحون بشحنة موجبة أو سالبة نتيجة فقد أو اكتساب الإلكترونات يسمى _____. الإجابة: الأيون
٢	تسمى عناصر المجموعة 17 في الجدول الدوري بـ _____. الإجابة: الهالوجينات
٣	العالم الفرنسي الذي نصّ على قانون حفظ الكتلة هو _____. الإجابة: لافوازييه
٤	الرابطة التي تتكون نتيجة التجاذب بين أيونات الفلز الموجبة والإلكترونات الحرة حولها تسمى الرابطة _____. الإجابة: الفلزية
٥	الاسم الكيميائي للمادة المعروفة بصودا الخبز هو _____. الإجابة: بيكربونات الصوديوم

السؤال الرابع: أجب عن الأسئلة التالية:

٢ درجات

الأول.

في المعادلة $2Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$، ماذا يمثل الرقم 2 الموجود أمام الفضة Ag؟

.....

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: يمثل المعامل، وهو يشير إلى عدد ذرات الفضة الداخلة في التفاعل.

الثاني.

كيف يمكن تحديد سرعة التفاعل الكيميائي عملياً؟

.....

.....

.....

.....

.....

الإجابة النموذجية: عن طريق قياس سرعة اختفاء إحدى المواد المتفاعلة أو سرعة ظهور إحدى المواد الناتجة خلال فترة زمنية محددة.

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم	بسم الله الرحمن الرحيم وزارة التعليم Ministry of Education	المادة:	العلوم
		الاختبار:	اختبار الفترة الفصل الثاني
		الصف:	ثالث متوسط
		الزمن:	٤٥
		الفترة:	الاولى

اسم الطالب		درجة الطالب	
			٢٨

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة:

١٠ درجات

١- أي من الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية قطبية حيث لا تتشارك الذرات بالإلكترونات بشكل متساوٍ؟

(أ) جزيء الهيدروجين H_2 (ب) جزيء الكلور Cl_2 (ج) جزيء كلوريد الهيدروجين HCl (د) جزيء النيتروجين N_2

٢- عندما تفقد ذرة الصوديوم Na إلكتروناً واحداً، فإنها تصبح:

(أ) أيوناً موجباً Na^+ (ب) أيوناً سالباً Na^- (ج) جزيئاً متعادلاً (د) نظيراً مشعاً

٣- ما نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ نتيجة التجاذب الكهربائي بين الأيونات الموجبة والأيونات السالبة؟

(أ) الرابطة التساهمية (ب) الرابطة الأيونية (ج) الرابطة الفلزية (د) الرابطة القطبية

٤- ما المصطلح الذي يطلق على المواد التي توجد عند بداية التفاعل الكيميائي؟

(أ) النواتج (ب) المتفاعلات (ج) المعاملات (د) الرواسب

٥- ماذا تمثل النقاط حول رمز العنصر في التمثيل النقطي للإلكترونات؟

(أ) عدد البروتونات في النواة (ب) عدد النيوترونات (ج) إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي (د) العدد الذري للعنصر

٦- أي مما يلي يُعد مثالاً على التفاعل الطارد للطاقة بشكل بطيء؟

(أ) احتراق الفحم (ب) الألعاب النارية (ج) صدأ الحديد (د) مشعل اللحام

٧- ما هو المصطلح الذي يُطلق على الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي؟

(أ) طاقة الوضع (ب) الطاقة الحركية (ج) طاقة التنشيط (د) طاقة الرابطة

٨- وفقاً لقانون حفظ الكتلة، ماذا يحدث للذرات في التفاعل الكيميائي؟

(أ) تُستحدث من العدم (ب) تُفنى تماماً (ج) يتم إعادة ترتيبها فقط (د) تتحول إلى طاقة ضوئية

٩- في الصيغة الكيميائية للأمونيا NH_3، كم عدد ذرات الهيدروجين المرتبطة بذرة النيتروجين؟

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

١٠- أي المجموعات التالية في الجدول الدوري تُعرف باسم الغازات النبيلة وتتميز باستقرارها الكيميائي؟

(أ) المجموعة 1 (ب) المجموعة 2 (ج) المجموعة 17 (د) المجموعة 18

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ):

٧ درجات

#	العبارة	الإجابة
١	الرابطة التساهمية هي الرابطة التي تنشأ عن مشاركة الإلكترونات بين ذرات العناصر.	( )
٢	التغير الفيزيائي يؤدي إلى تغيير هوية المادة الأصلية وإنتاج مواد جديدة.	( )
٣	العامل المحفز هو مادة تسرع التفاعل الكيميائي ولا تتغير ولا تُستهلك.	( )

#	العبارة	الإجابة
٤	تعمل الإنزيمات على تسريع التفاعلات الكيميائية في الجسم عن طريق خفض طاقة التنشيط.	( )
٥	المركب هو مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.	( )
٦	تحتوي نواة الذرة على البروتونات والنيوترونات وتمثل معظم كتلة الذرة.	( )
٧	يُعتبر جزيء الماء H_2O مثالاً على الجزيئات غير القطبية.	( )

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)

٥ درجات

(أ)	(ب)
١. البروتونات	..... جسيمات موجبة الشحنة داخل النواة
٢. الإلكترونات	..... جسيمات متعادلة الشحنة داخل النواة
٣. النيوترونات	..... رمز العنصر محاط بنقاط تمثل إلكترونات التكافؤ
٤. السحابة الإلكترونية	..... جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة
٥. التمثيل النقطي	..... فراغ يحيط بالنواة وتتحرك فيه الإلكترونات

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية:

٥ درجات

١	تسمى عناصر المجموعة 17 في الجدول الدوري بـ _____.
٢	تعمل المحولات الحفازة على تحويل أول أكسيد الكربون CO إلى غاز _____.
٣	الجسيم المشحون بشحنة موجبة أو سالبة نتيجة فقد أو اكتساب الإلكترونات يسمى _____.
٤	العالم الفرنسي الذي نصّ على قانون حفظ الكتلة هو _____.
٥	الحد الأدنى من الطاقة التي تلزم لبدء التفاعل الكيميائي تسمى _____.

السؤال الخامس: أجب عن الأسئلة التالية:

١ درجات

الأول.

اذكر مثالاً واحداً على استخدام الإنزيمات خارج جسم الإنسان.

.....

.....

.....

.....

.....

المملكة العربية السعودية وزارة التعليم إدارة التعليم	بسم الله الرحمن الرحيم وزارة التعليم Ministry of Education	المادة:	العلوم
		الاختبار:	اختبار الفترة الفصل الثاني
		الصف:	ثالث متوسط
		الزمن:	٤٥
		الفترة:	الاولى

اسم الطالب			
			٢٨

نموذج الإجابة

السؤال الأول: اختر الإجابة الصحيحة: (١٠ درجات)

١- أي من الجزيئات التالية يحتوي على رابطة تساهمية قطبية حيث لا تتشارك الذرات بالإلكترونات بشكل متساوٍ؟

(أ) جزيء الهيدروجين H_2 | (ب) جزيء الكلور Cl_2 | (ج) جزيء كلوريد الهيدروجين HCl | (د) جزيء النيتروجين N_2

٢- عندما تفقد ذرة الصوديوم Na إلكتروناً واحداً، فإنها تصبح:

(أ) أيوناً موجباً Na^+ | (ب) أيوناً سالباً Na^- | (ج) جزيئاً متعادلاً | (د) نظيراً مشعاً

٣- ما نوع الرابطة الكيميائية التي تنشأ نتيجة التجاذب الكهربائي بين الأيونات الموجبة والأيونات السالبة؟

(أ) الرابطة التساهمية | (ب) الرابطة الأيونية | (ج) الرابطة الفلزية | (د) الرابطة القطبية

٤- ما المصطلح الذي يطلق على المواد التي توجد عند بداية التفاعل الكيميائي؟

(أ) النواتج | (ب) المتفاعلات | (ج) المعاملات | (د) الرواسب

٥- ماذا تمثل النقاط حول رمز العنصر في التمثيل النقطي للإلكترونات؟

(أ) عدد البروتونات في النواة | (ب) عدد النيوترونات | (ج) إلكترونات مستوى الطاقة الخارجي | (د) العدد الذري للعنصر

٦- أي مما يلي يُعد مثالاً على التفاعل الطارد للطاقة بشكل بطيء؟

(أ) احتراق الفحم | (ب) الألعاب النارية | (ج) صدأ الحديد | (د) مشعل اللحام

٧- ما هو المصطلح الذي يُطلق على الحد الأدنى من الطاقة اللازمة لبدء التفاعل الكيميائي؟

(أ) طاقة الوضع | (ب) الطاقة الحركية | (ج) طاقة التنشيط | (د) طاقة الرابطة

٨- وفقاً لقانون حفظ الكتلة، ماذا يحدث للذرات في التفاعل الكيميائي؟

(أ) تُستحدث من العدم | (ب) تُفنى تماماً | (ج) يتم إعادة ترتيبها فقط | (د) تتحول إلى طاقة ضوئية

٩- في الصيغة الكيميائية للأمونيا NH_3، كم عدد ذرات الهيدروجين المرتبطة بذرة النيتروجين؟

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

١٠- أي المجموعات التالية في الجدول الدوري تُعرف باسم الغازات النبيلة وتتميز باستقرارها الكيميائي؟

(أ) المجموعة 1 | (ب) المجموعة 2 | (ج) المجموعة 17 | (د) المجموعة 18

السؤال الثاني: ضع علامة (صح) أو (خطأ): (٧ درجات)

#	العبارة	الإجابة
١	الرابطة التساهمية هي الرابطة التي تنشأ عن مشاركة الإلكترونات بين ذرات العناصر.	(✔)
٢	التغير الفيزيائي يؤدي إلى تغيير هوية المادة الأصلية وإنتاج مواد جديدة.	(✘)
٣	العامل المحفز هو مادة تسرع التفاعل الكيميائي ولا تتغير ولا تُستهلك.	(✔)

#	العبارة	الإجابة
٤	تعمل الإنزيمات على تسريع التفاعلات الكيميائية في الجسم عن طريق خفض طاقة التنشيط.	(✓)
٥	المركب هو مادة نقية تحوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.	(✓)
٦	تحتوي نواة الذرة على البروتونات والنيوترونات وتمثل معظم كتلة الذرة.	(✓)
٧	يُعتبر جزيء الماء H_2O مثالاً على الجزيئات غير القطبية.	(✗)

السؤال الثالث: صل بين العمود (أ) والعمود (ب)

٥ درجات

(أ)		(ب)
١. البروتونات	.....	جسيمات موجبة الشحنة داخل النواة
٢. الإلكترونات	.....	جسيمات متعادلة الشحنة داخل النواة
٣. النيوترونات	.....	رمز العنصر محاط بنقاط تمثل إلكترونات التكافؤ
٤. السحابة الإلكترونية	.....	جسيمات سالبة الشحنة تدور حول النواة
٥. التمثيل النقطي	.....	فراغ يحيط بالنواة وتتحرك فيه الإلكترونات

الإجابة: 1-أ، 2-د، 3-هـ، 4-ج، 5-ب

السؤال الرابع: أكمل الفراغات التالية:

٥ درجات

١	تسمى عناصر المجموعة 17 في الجدول الدوري بـ ____.	الهالوجينات
٢	تعمل المحولات الحفازة على تحويل أول أكسيد الكربون CO إلى غاز ____.	ثاني أكسيد الكربون
٣	الجسيم المشحون بشحنة موجبة أو سالبة نتيجة فقد أو اكتساب الإلكترونات يسمى ____.	الأيون
٤	العالم الفرنسي الذي نصّ على قانون حفظ الكتلة هو ____.	لافوازييه
٥	الحد الأدنى من الطاقة التي تلزم لبدء التفاعل الكيميائي تسمى ____.	طاقة التنشيط

السؤال الخامس: أجب عن الأسئلة التالية:

١ درجات

الأول.

اذكر مثالاً واحداً على استخدام الإنزيمات خارج جسم الإنسان.

استخدامها في محاليل تنظيف العدسات اللاصقة أو في مطريات اللحوم

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالمنطقة الشرقية
مدرسة ابن قدامة المتوسطة

وزارة التعليم
Ministry of Education

اختبار مادة العلوم
الفصل الثاني
الصف: ثالث متوسط
العام الدراسي: ١٤٤٧هـ

B

اختبار مادة العلوم الفترة الأولى الفصل الثاني

اسم الطالب	.....	الصف	.....	الدرجة	ــــــ ٢٠

السؤال الأول : أكمل الفراغ فيما يلي :

ــــــ ١٠

١) الرابطة التي تنشأ بين ذرات العناصر اللافلزية من خلال التشارك بالإلكترونات
.....

٢) التوزيع الإلكتروني الصحيح للصوديوم Na_{11}
.....

٣) الهالوجينات تقع في المجموعة
.....

٤) عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الخارجي
.....

٥) الأمونيا NH_3 مثال على الرابطة
.....

السؤال الثاني : أكتب التعريف المناسب فيما يلي :

ــــــ ٥

السحابة الإلكترونية: .....

مستويات الطاقة: .....

الرابطة الكيميائية: .....

التفاعل الكيميائي: .....

المركب: .....

السؤال الثالث : أكتب التوزيع الإلكتروني الصحيح لعنصر النيتروجين $^{14}_{7}N$ مع التمثيل النقطي فيما يلي :

ــــــ ٢

.....
.....
.....
.....
.....

السؤال الرابع : حدد إذا كانت المعادلة التالية موزونة أول غير موزونة مع ذكر السبب :

ــــــ ٣

$H_2 + O_2 \rightarrow H_2O$ .....

$2Ag + H_2S \rightarrow Ag_2S + H_2$ .....

مع تمنياتي لكم بالتوفيق

المملكة العربية السعودية
وزارة التعليم
الإدارة العامة للتعليم بالمنطقة الشرقية
مدرسة ابن قدامة المتوسطة

وزارة التعليم
Ministry of Education

اختبار مادة العلوم
الفصل الثاني
الصف: ثالث متوسط
العام الدراسي: ١٤٤٧هـ

A

اختبار مادة العلوم الفترة الأولى الفصل الثاني

اسم الطالب	.....	الصف	.....	الدرجة	ـــــ ٢٠

السؤال الأول : أختر الإجابة الصحيحة فيما يلي :

ـــــ ١٠

١) هي الرابطة التي تنشأ بين ذرات العناصر اللا فلزية من خلال التشارك بالإلكترونات :							
أ	الرابطة التساهمية	ب	الرابطة الفلزية	ج	الرابطة الأيونية	د	البناء الضوئي
٢) التوزيع الإلكتروني الصحيح للنيتروجين N_7 :							
أ	٢) ٤) ١))	ب	٢) ٥)))	ج	٢) ٣) ١) ١)	د	٢) ٨) ١))
٣) الغازات النبيلة تقع في المجموعة :							
أ	١٣	ب	١٤	ج	١٨	د	١
٤) هو عبارة عن رمز العنصر محاط بنقاط تمثل عدد الالكترونات في مستوى الطاقة الخارجي :							
أ	التفاعل الكيميائي	ب	الاتزان الكيميائي	ج	المحفزات	د	التمثيل النقطي
٥) الماء H_2O مثال على الرابطة :							
أ	الرابطة القطبية	ب	الرابطة غير القطبية	ج	الأيونية	د	الفلزية

السؤال الثاني : أكتب المصطلح المناسب فيما يلي :

ـــــ ٥

السحابة الإلكترونية	مستويات الطاقة	الرابطة الكيميائية	التفاعل الكيميائي	المركب

المصطلح	التعريف
.....	الفراغ المحيط بالنواة وتتحرك فيه الإلكترونات.
.....	المناطق المختلفة التي توجد فيها الإلكترونات.
.....	القوى التي تربط بين ذرتين.
.....	تغيرات تحدث للمادة وينتج عنها مواد جديدة.
.....	مادة نقية تحتوي عنصرين أو أكثر مرتبطين برابطة كيميائية.

السؤال الثالث : ضع علامة (√) أمام الإجابة الصحيحة وعلامة (×) أمام الإجابة الخاطئة فيما يلي :

ـــــ ٤

العبارة	الإجابة
١. الرابطة الغير قطبية تنشأ بين ذرات العنصر نفسه.	( )
٢. المركب التالي NaCl هو كلوريد الصوديوم.	( )
٣. تزداد سرعة التفاعل كلما قلت درجة الحرارة.	( )
٤. العامل المثبط هو مادة تعمل على زيادة سرعة التفاعل.	( )

السؤال الرابع : حدد إذا كانت المعادلة التالية موزونة أول غير موزونة :

ـــــ ١

$$Na + Cl_2 \rightarrow NaCl_2$$

موزونة	غير موزونة
○	○

مع تمنياتي لكم بالتوفيق