



العلوم والهيئة

ورقة عمل تقييمية / الوحدة الرابعة/ الدرس 3+2

دولة فلسطين  
مديرية التربية والتعليم/ شمال الخليل  
مدرسة سعير الأساسية للبنات  
العام الدراسي 2019/2018 م

الفصل الدراسي الثاني .  
الصف: التاسع / الشعبة ( )  
اسم الطالبة : .....

تذكري:  
تمثيل لويس يتم بتمثيل  
الالكترونات التكافؤ على  
شكل نقاط



**الأهداف :** عزيزتي الطالبة ..يتوقع بعد دراستك الدرس الثاني والثالث ان تكوني قادرة على :

- 1 رسم تمثيل لويس للذرة والايون .
- 2 التمييز بين الروابط الايونية والروابط التساهمية وتمثيلها بطريقة لويس .
- 3 التمييز بين انواع التفاعلات الكيميائية .

\*\*\* السؤال الأول : اکتبي المصطلح العلمي الدال على العبارات التالية :

- 1 (.....) تفاعل الالمنيوم مع اكسيد الحديدك ويستخدم في لحام السكك الحديدية .
- 2 (.....) تفاعلات تنشأ من تحلل ( تفكك ) مادة واحدة الى اكثر من مادة .
- 3 (.....) ترتيب العناصر من الاكثر نشاطا الى الاقل نشاطا حسب شدة تفاعلها
- 4 (.....) عملية الاضافة التدريجية لمحلول قاعدي الى حمضي او العكس حتى الوصول لنقطة التعادل .

اكملی جدول المقارنة وفق المطلوب :

تفاعل الخارصين مع حمض الهيدروكلوريك	تفاعل حمض الخليك مع بايكربونات الصوديوم الهيدروجينية	1) وجه المقارنة
		نوع التفاعل الكيميائي
الفلزات	اللافلزات	2) وجه المقارنة
		اتجاه زيادة النشاط في المجموعة الواحدة
الرابطه التساهمية	الرابطه الايونية	3) وجه المقارنة
		تصنيف العناصر المكونة له
اكسيد لافلزي مع الماء	اكسيد فلزي مع الماء	4) وجه المقارنة
		الوسط الناتج
المركب الايوني	المركب التساهمي	5) وجه المقارنة
		الحالة الفيزيائية في درجة حرارة الغرفة
		مثال

\*\*\* السؤال الثاني : اكملی الفراغات بالجمال الآتية :

- 1 تفاعل اطلاق الغاز يصنف ضمن تفاعلات .....
- 2 تميل العناصر الفلزية لـ ..... الالكترونات لتستقر وتنتج ..... بينما تميل اللافلزات لـ ..... الالكترونات وتنتج .....
- 3 عند اضافة ماء الصنبور الى نترات الفضة يتعكر المحلول وينتج .....
- 4 علي : أ) يستخدم يوريد البوتاسيوم في تفاعل تفكك فوق أكسيد الهيدروجين.

\*\*\* السؤال الثالث :

ضعي دائرة حول رمز الاجابة الصحيحة فيما يلي :

- 1 لديك عنصران فلزيان افتراضيان A ، B ، اذا علمتي ان B انشط من A ، أي العبارات الآتية صحيحة :  
أ- A يحل محل B من اكسيده عند تسخينه ب- A قابل لفقد e اكثر من B ج- B يحل محل A من اكسيده عند تسخينه د- لاشيء مما ذكر

2) عنصر الكالسيوم Ca 20 يشبه في خواصه عنصر :

- 3) البوتاسيوم K 19 ب- النيون Ne 10 ج- الصوديوم Na 11 د- المغنيسيوم Mg 12

4) عنصر مصدر الحصول عليه في الطبيعة من مياه البحار :

د- الحديد

ج- الاكسجين

ب- اليود

أ- النحاس

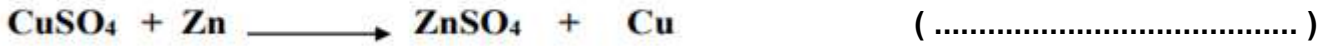
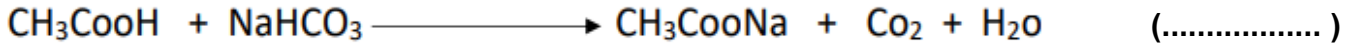
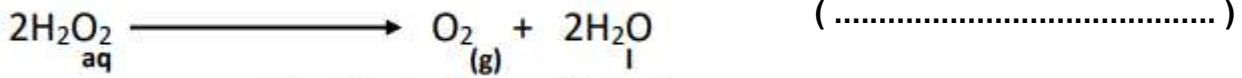
السؤال الرابع : حسب دراستك لتمثيل لويس ، مثلي ما يلي :

تمثيل لويس	العنصر أو الأيون
	Cl <sup>-1</sup>
	P <sub>15</sub>
	Mg <sup>+2</sup>

مثلي بطريقة لويس المركبات الآتية مع بيان نوع الرابطة .

نوع الرابطة	تمثيل لويس	المركب
		KF
		NH <sub>3</sub> (حيث 7N ، 1H)
		Na <sub>2</sub> O
		Cl <sub>2</sub>

\*\*\* السؤال الخامس : أ) حددي نوع كل من التفاعلات التالية :



ب) أكمل المعادلات التالية مبيناً نوع التفاعل علماً بأن سلسلة النشاط الكيميائي للفلزات هي :



اتجاه إزدياد نشاط بعض الفلزات

Cu Pb Fe Zn Al Mg Ca Li Na K

لا تقولي " لا أعرف بل قل لي " سأحاول "

انتهت الاسئلة \*\*\* مع تحيات معلمة المادة : رحاب الجرادات ®

