بسراتك الرحير

P Land	

العلوم والحياة

االفصل الدراسي الثاني . الصف: التاسع / الشعبة ()

اسم الطالبة:

ورقة ممل تقويمية درس (التأكسد و الاختزال)

بن	<u> </u>	فاس	ــــة	دو لــــــ
-	1 1 - 11			
	الحليل	والتعليم/ شمال		
		إساسية للبنات	سعير الا	مدرسة
		2019/2018		
	م	2013/2010	ر اسي ن	, حصم

سد للذرات .	∠ <i>1</i> .:11	.1	7. 11***
ئىنىد للددات .	عدد الناء	.: دسان	*** المدو

** احسبي رقم التأكسد للذرات المشار اليها بخط:

	<u>Fe</u> ₂O₃
	<u>S</u> O ₄ -2
	<u>C</u> O ₃ ⁻²
	<u>K</u> ₂O
	H <u>Cl</u> O₃
	MnO ₂
	H ₃ PO ₄
	H <u>N</u> O₃
	<u>C</u> O ₂
	Cu
	Zn ⁺²
	H ₂
	P ⁻³
	N ₂
	O ⁻²
	Na ⁺¹
تذکری:	P ₄
العامل المؤكسد مادة حدث لها اختزال العامل المختزل مادة حدث لها تأكسد	1

$Ca + O_2$		CaO
Ou + O	<u> </u>	Oac

*** السؤال الثاني: أجب عن الأسئلة التالية:

ه بعد التفاعل	المعادلة قبل	العناص ف	ذارت	التأكسد لجميع	أرقاد	أ اكتب
وبحراساص	ر المحددات عبي	احساسر کے		رساست بہتے	رر سح	·

ب. المادة التي حدث لها أكسدة	. و المادة التي حدث لها اختزال
ج. العنصر الذي فقد الكترونات	العنصر الذي اكتسب الكترونات
د. حدد العامل المؤكسد	و العامل المختزل
ه. عدد الكترونات التأكسد	و عدد الكترونـات الاخترال
و. اكتب معادلة نصف التأكسد	
معادلة نصف الاختزال	
***************	************
سؤال الثالث : أ) من التطبيقات العملية على تفاعلات التاكسد والاختزال	
1	2
ب) من الاثار الاقتصادية والبيئية التي تسببها بعض تفاعلات التاكسد	والاختزال
1	2
ج) بعض الاضرار التي يسببها المطر الحمضي:	
1	2
3	

مع امنياتي لكن بالتوفيق : معلمة المادة : رحاب الجرادات ®

