

السنة الدراسية: 2013-2014 بتاريخ: 10-12-2013 / 30د

العلوم الفيزيائية المراقبة المستمرة الثانية السنة الثانية ثانوي إعدادي الأسدس الأول

		
	prisse.	
Grou	pe scolali	r
		الاسم
*****		ا د صمم.
·>^	ااه	•:

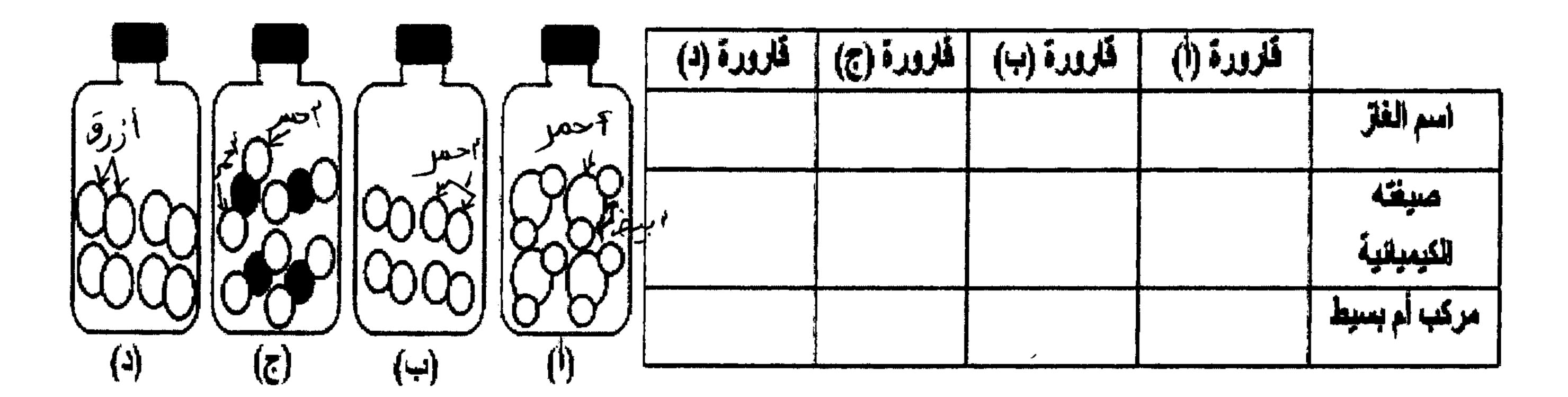
اسئلة الدرس: 6 ن	
عرف ما يلى: 2 ن	
الجزيئة:	•••
***************************************	••
التحول الكيميائي:	,
املاً الفراغ بما يناسب: 2ن	
- يحترق الحديد في	••
- نعبر كتابة عن الاحتراق كالتالي:	

+	
اختر الجواب الصحيح: 2 ن	
هل احتراق فحم الخشب يستلزم احتراق البوتان البوتان البوتان في غرفة	
تحول كيميائي تنائي الاوكسجين فتح النوافد	
تحول فيزياني الازوت استعمال قاطع التيار	
تنائي اوكسيد الكربون علق صنبور قارورة الغاز	
التمرين 1: 2 ن	
ينتج عن احتراق البوتان في ثنائي الأوكسجين, ثنائي أكسيد الكربون والماء	
1- هل احتراق البوتان في هذه الحالة احتراق كامل أو غير كامل ؟ علل جوابك 1ن	

- عبر كتابة عن هذا الاحتراق: 1ن	:1ن	الاحتراق	ن هذا	كتابة ء	عبر	-;
---------------------------------	-----	----------	-------	---------	-----	----

التمرين<u>2: 6ن</u>

تحتوي القارورات الممثلة أسفله على عدة غارات: مستعينا بالنموذج الجزيني الممثل لكل جزينة املاً الجدول أسفله.



التمرين 3: 6ن

<u>00:3 03</u>
يستلزم احتراق 1.8g من الكربون 3.6L من ثنائي الأوكسجين
1- عبر كتابة عن هذا الاحتراق :

2 – حدد الجسم المحرق والجسم المحروق :

3- حدد الجسم الناتج عن هذا الاحتراق وكيفية التعرف عليه:
4- أحسب حجم الهواء اللازم لاحتراق 7.2g من الكربون:

\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\\
