

## التمرين الاول: (7 ن)

1/ أ- صنف التحولات التالية في هذا الجدول : احتراق المغنيزيوم - تاكل هيكل السيارة- تكاثف بخار الماء - ذوبان الجير في الماء - تاكل اطار عجلات السيارة - ذوبان الطباشير في روح الملح. ب- اذكر مميزات كل من التحولين.


مميزاته	تحول كيميائي	مميزاته	تحول فيزيائي
.....		.....	
.....		.....	
.....		.....	

## 2/ أجب بصح او خطأ مع تصحيح الخطأ

- \* يعكر غاز احادي أكسيد الكربون ماء الكلس. (.....)
- \* غاز ثنائي الاكسجين يحدث فرقة مع عود ثقاب مشتعل. (.....)
- \* الكتلة غير محفوظة في التحول الكيميائي ومحفوظة في التحول الفيزيائي (.....)
- \* جزيئات المواد المتفاعلة هي نفسها جزيئات المواد الناتجة. (.....)
- \* الذرة هي اصغر مكون للجزيء وتبقى محفوظة نوعا وعددا خلال التحول الكيميائي (.....)

## التمرين الثاني: (5 ن)

أكمل الجدول التالي :

الجزئية	عدد و نوع الذرات في الجزيء	المجسم	الصيغة الكيميائية
.....	يتكون من ذرتين هيدروجين وذرة واحدة أكسجين	.....	.....
معدن النحاس	.....	.....	Cu
غاز الميثان	.....		.....
.....	.....	.....	CO <sub>2</sub>

## الوضعية الإدماجية : (6.5 ن)

لتلحيم السكك الحديدية يتم تسخين مزيج مكون من مسحوق الألمنيوم (Al) وأكسيد الحديد الثلاثي  $Fe_2O_3$

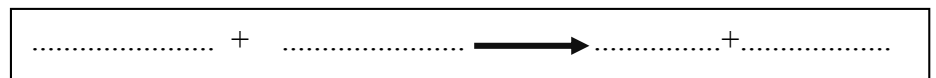
فيتشكل الألومين (أكسيد الألمنيوم) والحديد السائل الذي يسمح بالتلحيم

1- حدد المتفاعلات والنواتج لهذا التفاعل الكيميائي , في هذا الجدول.

نوع الاجسام / أ	الاجسام المتفاعلة (قبل التحول)	الاجسام الناتجة (بعد التحول)
النموذج / ب		

2- أوجد الصيغة الكيميائية للألومين علما أنها مماثلة لصيغة أكسيد الحديد الثلاثي .....

3- عبر عن هذا التحول باستعمال الصيغ الكيميائية معبرا عن الحالة الفيزيائية لهذه الاجسام



4- حدد بعض الاحتياطات الامنية عند التلحيم. \*

مع : 1 يتعرّف على تحوّل مادي من محيطه  
إن كان تحوّلًا فيزيائيًا أو كيميائيًا

2 انحفاظ الكتلة.

مع : 1 يتحقّق من انحفاظ الكتلة في التحوّل الفيزيائي.  
مع : 2 يتحقّق من انحفاظ الكتلة في التحوّل الكيميائي.

3 تفسير التحوّل الكيميائي بالنموذج-  
المجهري

مع : 1 يميّز بين الجزيء والذرة  
مع : 2 يستخدم النموذج الجزيئي.

4 الرموز الكيميائية.

مع : 1 يعرف رموز بعض الذرات والجزيئات.

مع : 2 يوظّف الرموز الكيميائية.

شبكة تقويم الجزء الأول

العلامة	الأجوبة	السؤال	التمرين
2		س1 -	التمرين الأول
3		س2 -ب-	
2		س1	التمرين الثالث
5		س1	

العلامات	المؤشرات	رقم السؤال	المعيار									
0.5	*أ/ تحديد المتفاعلات والنواتج. - ب/ التعبير عن المتفاعلات والنواتج بالنموذج المتراص. *التعبير بالصيغة الكيميائية لجزئ .	س1	1- الترجمة السليمة للوضعية									
0.5	*أ/ التعبير عن التحول الكيميائي بالصيغ الكيميائية . - ب / تحديد الحالة الفيزيائية لكل نوع كيميائي. *معرفة بعض الاحتياطات الامنية اثناء التلحيم.	س2 س3										
0.5		س4										
1.5	<table border="1"> <thead> <tr> <th></th> <th>الاجسام المتفاعلة(قبل التحول)</th> <th>الاجسام الناتجة(بعد التحول)</th> </tr> </thead> <tbody> <tr> <td>أ/ نوع الاجسام</td> <td></td> <td></td> </tr> <tr> <td>ب/ النموذج</td> <td></td> <td></td> </tr> </tbody> </table>		الاجسام المتفاعلة(قبل التحول)	الاجسام الناتجة(بعد التحول)	أ/ نوع الاجسام			ب/ النموذج			س1	2- الاستعمال السليم لأدوات المادة
	الاجسام المتفاعلة(قبل التحول)	الاجسام الناتجة(بعد التحول)										
أ/ نوع الاجسام												
ب/ النموذج												
0.5	$Al_2O_3$ -	س2										
1.5	<table border="1"> <tr> <td>..... + .....</td> <td>..... + .....</td> </tr> </table>	..... + .....	..... + .....	س3								
..... + .....	..... + .....											
0.5	ب / تحديد الحالة الفيزيائية											
1	*استعمال النظارات الخاصة بالتلحيم. *استعمال القفازات الجلدية . * استعمال مآزر وحذاء خاص.	س4										
0.25	- التعبير السليم . - التسلسل السليم للأفكار.	كل الإجابة	3- انسجام الإجابة									
0.25	- تنظيم الإجابات.	كل الإجابة	4- الإتقان									

شبكة تقويم الجزء الثاني الوضعية الادماجية