المؤسسة: متوسطة محمد مخطاري تاشتة ولاية عين الدفلى **السنة الدراسية:** 2018/2017

المستوى: ثاني متوسط **المدة:** 1سا

الاسم:.....
اللقب:.....
القسم:.....

الفرض الأول في مادة
العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

العلامة
20./.....

التمرين الاول : (7ن)

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

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

2/ أجب بصح او خطأ مع تصحيح الخطأ

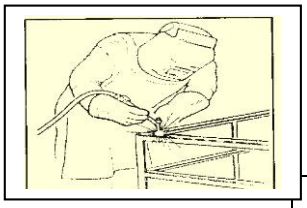
* يعكر غاز احادي أكسيد الكربون ماء الكلس. (.....)
* غاز ثنائي الاكسجين يحدث فرقعة مع عود ثقاب مشتعل. (.....)
* الكتلة غير محفوظة في التحول الكيميائي ومحفوظة في التحول الفيزيائي (.....)
* جزيئات المواد المتفاعلة هي نفسها جزيئات المواد الناتجة.(.....)
* **الذرة هي اصغر مكون للجزيء وتبقى محفوظة نوعا وعددا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

التمرين الثاني :(5ن)

أكمل الجدول التالي :

الجزيء	عدد و نوع الذرات في الجزيء	المجسم	الصيغة الكيميائية
.....	**يتكون من ذرتين هيدروجين وذرة واحدة أكسجين**	.....	.....
معدن النحاس	.....	.....	Cu
غاز الميثان	.....		.....
.....	.....	.....	CO_2

الوضعية الادماجية : (6.5 ن)



لتلحيم السكك الحديدية يتم تسخين مزيج مكون من مسحوق الألمنيوم (Al)وأكسيد الحديد الثلاثي Fe_2O_3 فيتشكل الألومين (أكسيد الالمنيوم)والحديد السائل الذي يسمح بالتلحيم

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

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

2- أوجد الصيغة الكيميائية للالومين 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.*.....*.....*.....

امضاء الولي:.....

الوحدات التعلمية	معايير التقويم
1التحوّ ل الفيزيائي والتحوّ ل الكيميائي	مع : 1 يتعرّ ف على تحوّ ل مادي من محيطه إن كان تحوّ لا فيزيائيا أوكيميائيا
2انحفاظ الكتلة.	مع : 1 يتحق ق من انحفاظ الكتلة في التحوّ ل الفيزيائي. مع : 2 يتحق ق من انحفاظ الكتلة في التحوّ ل الكيميائي.
3تفسير التحوّ ل الكيميائي بالنموذج المجهري	مع : 1 يميّز بين الجزيء والذرة مع : 2 يستخدم النموذج الجزيئي.
4الرموز الكيميائية.	مع : 1 يعرف رموز بعض الذرات والجزيئات. مع : 2 يوظّ ف الرموز الكيميائية.

شبكة تقويم الجزء الاول

التمرين	السؤال	الأجوبة	العلامة
التمرين الأول	س1	ا- ب-	2 3
	س2		2
التمرين الثاني.....	س1		5

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

شبكة تقويم الجزء الثاني الوضعية الادماجية