

التمرين الأول:

1. أجب بصحيح او خطأ و صحح العبارات الخاطئة (3ن)

العبارات	ص/خ	تصحيح
• يتفاعل الأكسجين مع الحديد والكبريت لينتج كبريتور الحديد
• تفاعل الحديد والكبريت عبارة عن احتراق
• تحتفظ الجزيئات أثناء التفاعل الكيميائي
• ينخفض عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي
• كل احتراق فهو تفاعل كيميائي
• تبخر كلي لكمية من الماء هو تفاعل كيميائي

2. ما هو الفرق بين التحول الكيميائي و التحول الفيزيائي (1.5ن)

.....
.....
.....

3. أعط نصي قانونا انحفاظ الكتلة و انحفاظ الذرات. (1.5ن)

• نص قانون انحفاظ الذرات:

.....
.....
.....

• نص قانون انحفاظ الكتلة

.....
.....
.....

4. وازن المعادلات التالية: 6ن



.....
.....
.....



.....
.....
.....



.....
.....
.....



.....
.....
.....



.....
.....
.....



.....
.....
.....

التمرين الثاني: (8 ن)

يتفاعل الكربون وثنائي الهيدروجين ويتكون البروبين حسب النموذج الجزيئي التالي:



1.1- أكتب المعادلة الكيميائية لهذا التفاعل الكيميائي. (1.5 ن)

.....
.....
.....
.....

2.1- هل هذا التفاعل احتراق؟ علل إجابتك. (1.5 ن)

.....
.....
.....
.....

1- يتفاعل أحادي أكسيد الكربون (CO) كتلته 18g مع ثنائي الأوكسجين (O₂) كتلته 6g فينتج عنه ثنائي أكسيد الكربون كتلته 22g.

1.2- أكتب معادلة التفاعل متوازنة. (1.5 ن)

.....
.....
.....
.....

2.2- علما أن أكسيد الكربون لم يختف كلياً أحسب الكتلة المتبقية. (1.75 ن)

.....
.....
.....
.....

3.2- أحسب كتلة ثنائي الأوكسجين التي كان ينبغي استعمالها ليختف الجسمان معاً. (1.75 ن)

.....
.....
.....
.....