المستوى: 2م **الفرض الأول فـــي مادة** **المـدة:سـاعة**

العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

❖ التمرين الأول (06ن)

الجزء الأول: أكمل الجمل التالية بإضافة كلمة من العبارات الآتية: **كيميائي-الجزيء - جديدة - محفوظة - كبريت الحديد - فيزيائي.**

1. **نقول أن الكتلة..... في التحول الكيميائي.**
2. **..... هو أصغر جزء من المادة يحمل صفاتها**
3. **تسخين الماء تحول ..... بينما تحليله بالكهرباء تحول.....**
4. **تسخين خليط من برادة الحديد مع مسحوق الكبريت ينتج عنه مادة ..... تسمى .....**

الجزء الثاني: صنف في جدول التحولات التالية إلى تحولات فيزيائية أو كيميائية

- تشكل الصدأ - التحليل الكهربائي للماء - تبخر الماء انصهار الشمع - احتراق الورق - تفاعل الخل مع كربونات الصوديوم

التمرين الثاني (06ن)

نضع كتلة مقدارها 9 g من صوف الحديد في وعاء يحتوي على 1L من غاز الأكسجين

بعد عملية الاحتراق لم يبق سوى 3,6g من صوف الحديد و اختفى كل غاز الأكسجين

1. **أحسب كتلة صوف الحديد المحترقة m_1**
2. **أحسب كتلة غاز الأكسجين المستعملة m_2 علما أن كتلة 1L من غاز الأكسجين تساوي 1,4g**
3. **استنتج كتلة أكسيد الحديد الناتجة m_3**

التمرين الثالث (08ن)

أكمل الجدول التالي

الجـــــزيء	عـدد و نــوع الذرات في الجــزيء	المجسم الذي يمثــل الجــزيئي ء
الماء	.....	.....
.....	ذرة من الكربون ذرتان من الأكسجين	.....
كبريت الحديد	.....	.....
.....	.....	

المستوى: 2م **الفرض الأول فـــي مادة** **المـدة:سـاعة**

العلوم الفيزيائية والتكنولوجيا

❖ التمرين الأول (06ن)

الجزء الأول: أكمل الجمل التالية بإضافة كلمة من العبارات الآتية: كيميائي-الجزيء - جديدة - محفوظة - كبريت الحديد - فيزيائي.

5. نقول أن الكتلة..... في التحول الكيميائي.
6. ..... هو أصغر جزء من المادة يحمل صفاتها
7. تسخين الماء تحول ..... بينما تحليله بالكهرباء تحول.....
8. تسخين خليط من برادة الحديد مع مسحوق الكبريت ينتج عنه مادة ..... تسمى .....

الجزء الثاني: صنف في جدول التحولات التالية إلى تحولات فيزيائية أو كيميائية

- تشكل الصدأ - التحليل الكهربائي للماء - تبخر الماء انصهار الشمع - احتراق الورق - تفاعل الخل مع كربونات الصوديوم

التمرين الثاني (06ن) نضع كتلة مقدارها 9 g من صوف الحديد في وعاء يحتوي على 1L من غاز الأكسجين

بعد عملية الاحتراق لم يبق سوى 3,6g من صوف الحديد و اختفى كل غاز الأكسجين

4. أحسب كتلة صوف الحديد المحترقة m_1
5. أحسب كتلة غاز الأكسجين المستعملة m_2 علما أن كتلة 1L من غاز الأكسجين تساوي 1,4g
6. استنتج كتلة أكسيد الحديد الناتجة m_3

التمرين الثالث (08ن) أكمل الجدول التالي

الجـــــزيء	عـدد و نــوع الذرات في الجــزيء	المجسم الذي يمثــل الجــزيئي ء
الماء	.....	.....
.....	ذرة من الكربون ذرتان من الأكسجين	.....
كبريت الحديد	.....	.....
.....	.....	