

ورقة عمل التفاعلات المحددة



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية

موقع المناهج ⇨ المناهج الإماراتية ⇨ الصف العاشر ⇨ لغة انجليزية ⇨ الفصل الثالث ⇨ ملفات متنوعة ⇨ الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-05-20 16:21:21

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة
لغة انجليزية:

إعداد: أنفال علي الحساني

التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



صفحة المناهج
الإماراتية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة لغة انجليزية في الفصل الثالث

أسئلة الامتحان النهائي القسم الالكتروني المسار العام

1

أسئلة الامتحان النهائي القسم الورقي منهج بريدج (صفحة واحدة فقط) المسار المتقدم

2

أسئلة الامتحان النهائي القسم الورقي منهج بريدج المسار العام

3

أوراق عمل Maze practice بدون الحل المسار المتقدم

4

حل نموذج تدريبي للاختبار النهائي وفق الهيكل الوزاري

5

اسم الطالب:.....
اسم المعلم:.....
اسم المادة:.....
التاريخ:.....

ورقة عمل

اسم الدرس:.....

المتفاعلات المحددة

تعليمات النشاط مجموعة * A

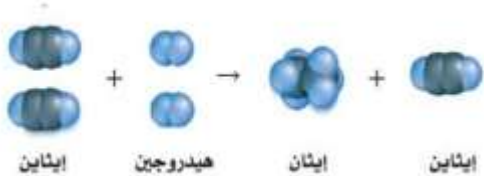
نتائج التعلم	• أن يدرس الطالب المتفاعل المحدد ويحسب الكمية المجهولة حسب المتفاعل المحدد.
تقييم النشاط	• معلم ☐ ذاتي ☐ أقران ☐ ☐ مدة النشاط (10 د) ☐ فردي ☐ جماعي ☐ مجموعات ☐

ابدأ نشاطك

أختر الإجابة الصحيحة لكل مما يلي :

1- المتفاعل الذي يحدد كمية الناتج المتكون في تفاعل كيميائي هو

a- متفاعل فائض . b- نسبة مولية . c- متفاعل تكويني . d- متفاعل محدد.



2- في الشكل المقابل يتفاعل الايتاين مع الهيدروجين لإنتاج الايتان
ما المادة المحددة والمادة الفائضة ؟

a- المتفاعل المحدد الهيدروجين والفائض الايتان . b- المتفاعل المحدد الايتان والفائض الهيدروجين .
c- الهيدروجين والايتان كلاهما محددا للتفاعل . d- يصعب التحديد .

3- إنتاج الحديد يتم تصنيع الحديد تجاريا عن طريق
تفاعل الهيماتيت (Fe_2O_3) مع أول أكسيد الكربون .
كم جراما من الحديد ينتج عن تفاعل 25.0 mol من
الهيماتيت مع 30.0 mol من أول أكسيد الكربون ؟



معايير النجاح

4 (م) ☐	3 (ض) ☐	2 (د) ☐	1 (د.ب) ☐
• تمكن المتعلم من التعرف علي المتفاعل المحدد و يستطيع تطبيق حل مسائل . مع التحقق من قانون حفظ الكتلة .	• تمكن المتعلم من التعرف علي المتفاعل المحدد و يستطيع تطبيق حل مسائل .	• يستطيع المتعلم التعرف علي المتفاعل المحدد ولا يستطيع تطبيق حل مسائل .	• لا يستطيع المتعلم التعرف علي المتفاعل المحدد ولا يستطيع تطبيق حل مسائل .

التغذية الراجعة :