ملخص العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل

	Fileae.com/om موقع فايلاتي العمانية 2025 2026

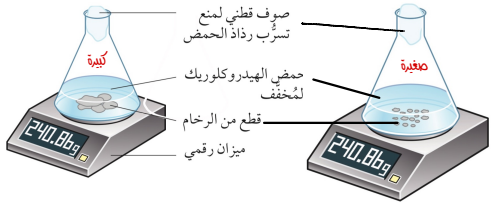
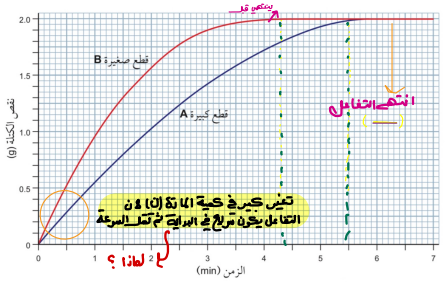
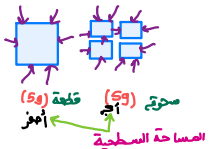
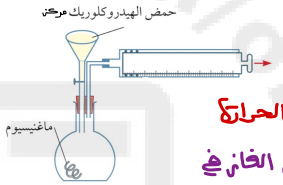
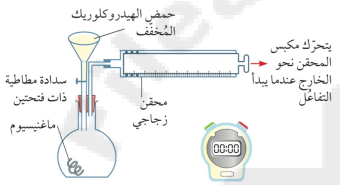
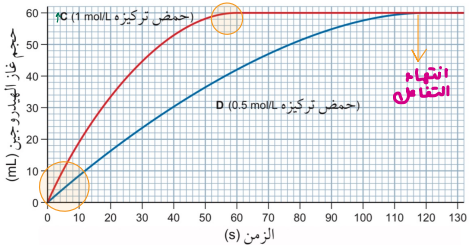
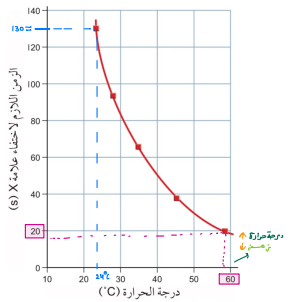
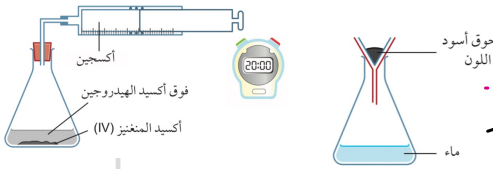
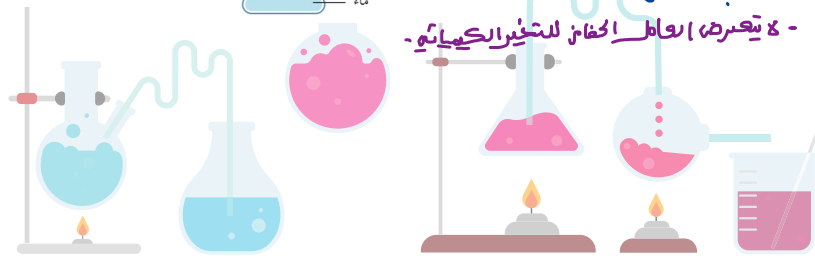
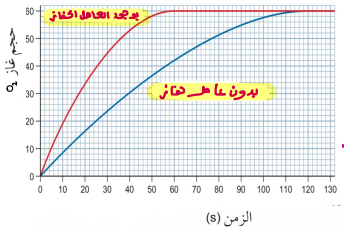
تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية	
موقع فايلاتي ⇦ المناهج العمانية ⇦ الصف التاسع ⇦ كيمياء ⇦ الفصل الأول ⇦ ملفات متنوعة ⇦ الملف	
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2025-10-08 10:44:03	
ملفات ا كتب للمعلم ا كتب للطالب ا اختبارات الكترونية ا اختبارات ا حلول ا عروض بوربوينت ا أوراق عمل منهج انجليزي ا ملخصات وتقارير ا مذكرات وبنوك ا الامتحان النهائي ا للمدرس	المزيد من مادة كيمياء:
إعداد: عنود بنت أحمد الشحية	

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع					
صفحة المناهج العمانية على فيسبوك					

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول	
ملخص درس حالات المادة من الوحدة الأولى بطريقة سؤال وجواب	1
ملخص الوحدة الرابعة (الروابط الكيميائية)	2
نشاط درس الروابط الكيميائية وأهميتها مع نموذج الإجابة	3
كراسة الأسئلة بمحافظة ظفار	4
حل أسئلة الكتاب وتمارين كتاب النشاط وأوراق عمل للوحدة الأولى (حالات المادة)	5

إعداد المعلمة :
عنود بنت أحمد الشحية

ملخص العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل ♡

العامل	تأثيره على السرعة	التجربة	شكل المنحنى
مساحة سطح المواد الصلبة المتفاعلة	كلما زادت مساحة سطح المواد (قطع صغيرة او مسحوق) زادت سرعة التفاعل	الثوابت في التجربتين : - حجم HCl و تركيزه - كتلة الرخام * يتم تسجيل الكتلة بمرور الزمن لأن CO_2 يخرج من وسط التفاعل عبر القطن . - ملاحظات المنحنى صـ٨٦		  - على كمية النواتج متساوية في التجربتين ، ولماذا ؟
تركيز المواد المتفاعلة	تزيد سرعة التفاعل بزيادة التركيز ومع مرور الوقت تقل سرعة التفاعل لأن التركيز يقل لانه المواد المتفاعلة تتحول إلى نواتج	الثوابت في التجربتين : - حجم HCl - كتلة Mg + درجة الحرارة * يتم تسجيل حجم الغاز في المحقن بمرور الزمن . - ملاحظات مهمة صـ٨٤	 	 التركيز ↑ سرعة التفاعل ↑
درجة الحرارة	تزيد سرعة التفاعل بزيادة درجة حرارة المخلوط المتفاعل	- يتم تسجيل الزمن اللازم لإختفاء العلامة حيث يتكون راسب الكبريت S - يتم تكرار التجربة و تغيير درجة حرارة ثيوكبريتات الصوديوم . - ملاحظات مهمة صـ٩٥		 درجة الحرارة ↑ معدل سرعة التفاعل ↑ يدليل : - اختفاء علامة (x) في زمن أقل
العامل الحفاز	تزيد سرعة التفاعل بوجود العامل الحفاز	- يتم تسجيل حجم غاز O_2 بمرور الزمن . - العامل الحفاز لا يستهلك أثناء التفاعل . - كمية العامل الحفاز = كميته بعد التفاعل قبل التفاعل - لا يتعرض العامل الحفاز للتغير الكيميائي .	 	 - يقل العامل الحفاز عن طريق توفير مساحة سطحية كافية للتفاعل

Made with Goodnotes