

## شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



## مراجعة اختبار العملي محلولة

[موقع المناهج](#) ⇨ [المناهج السعودية](#) ⇨ [الصف الثالث الثانوي](#) ⇨ [كيمياء](#) ⇨ [الفصل الأول](#) ⇨ [الملف](#)

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 07:48:29 2022-11-09

## التواصل الاجتماعي بحسب الصف الثالث الثانوي



## المزيد من الملفات بحسب الصف الثالث الثانوي والمادة كيمياء في الفصل الأول

<a href="#">ملخص شامل لفصل الإتزان الكيميائي</a>	1
<a href="#">مراجعة اختبار العملي محلولة</a>	2
<a href="#">مراجعة عامة غير محلولة</a>	3
<a href="#">مراجعة للفصل الخامس</a>	4
<a href="#">مراجعة وأسئلة التحصيلي للفصل الرابع الاتزان الكيميائي</a>	5

## مراجعة العملي / كيمياء ٣

### إختاري الأجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية :

١ - مقياس لتوسط الطاقة الحركية لجسيمات المادة			
(a) درجة الحرارة	(b) الطاقة الحركية	(c) الطاقة الحرارية	(d) الطاقة المتوسطة
٢ - سلوك المادة بالإعتماد على حركة الجسيمات			
(a) التصادم المرن	(b) الحرارة	(c) نظرية دالتون	(d) نظرية الحركة الجزيئية

### تجربة رقم (١)

الإستنتاج	المشاهدة	التجربة
		خطوات العمل : ١- أحضر ثلاثة أنابيب اختبار ٢- استعمل مخبر مدرج لنقل 15 ml من الماء المقطر إلى كل أنبوب من الأنابيب الثلاثة ٣- استعمل مقياس درجة الحرارة غير الزئبقي لقياس درجة حرارة الماء المقطر ثم سجل درجة الحرارة الأولية للماء في جدل البيانات ٤- استعمل الميزان لقياس كتلة 1.0 g من نترات البوتاسيوم $KNO_3$ وضعها في أنبوب الاختبار رقم 1 ٥- حرك الخليط جيداً وسجل درجة الحرارة للمحلول ٦- أعد الخطوتين 3,4 مستعملاً كلاً من كلوريد الكالسيوم $CaCl_2$ و نترات الأمونيوم $NH_4NO_3$ بدل نترات البوتاسيوم
يمكن استخدام محلول كلوريد الكالسيوم ككمامة ساخنة	محلول كلوريد الكالسيوم ( ساخن )	
يمكن استخدام نترات الأمونيوم ككمامة باردة	محلول نترات الأمونيوم ( بارد )	

إختاري الأجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية :

١ - توجد المتفاعلات والنواتج في أكثر من حالة فيزيائية			
(a) اتزان متجانس	(b) اتزان غير متجانس	(c) تغيير التفاعل	(d) لاشئ مما ذكر
٢ - جزء معين من الكون يحتوي على التفاعل أو العملية التي تريد القيام بها			
(a) المحتوى الحراري	(b) المحيط	(c) النظام	(d) لاشئ مما ذكر

تجربة رقم (٢)

الإستنتاج	المشاهدة	التجربة
تعمل الخميرة على زيادة سرعة تكسير فوق أكسيد الهيدروجين فيكون المعدل عالي فتتضح الفقاعات	ظهور فقاعات	خطوات العمل : ١ - اسكب 10 ml من فوق أكسيد الهيدروجين في كأس زجاجي ثم سجل ملاحظتك الأولية في جدول الملاحظات والمشاهدات ٢ أضف 0.1 g من خميرة الخبز إلى فوق أكسيد الهيدروجين وحرك بلطف مستعملاً عود تنظيف الأسنان ولاحظ المخلوط مرة أخرى ، وسجل ملاحظتك في جدول الملاحظات

إختاري الأجابة الصحيحة لكل من العبارات التالية :

١ - من أنواع القوى بين الجزيئات			
(a) <b>التشتت</b>	(b) قوى التلاصق	(c) التماسك	(d) التصادم
٢ - R-X			
(a) <b>هاليدات الكيل</b>	(b) كحولات	(c) استرات	(d) كيتونات

تجربة رقم (٣)

الإستنتاج	المشاهدة	التجربة
يحدث اتزان متساوي	يتم نقل نفس الكمية في كلا الماصتين من المخبر المدرج للكأس	<p><u>خطوات العمل :</u></p> <ol style="list-style-type: none"><li>١. قس 20 ml من الماء في مخبر مدرج وأفرغها في كأس زجاجي سعته 100 ml ثم املا المخبر المدرج بالماء إلى 20 ml واضف ثلاث نقاط من ملون الطعام إلى الماء فيركل من الكأس والمخبر المدرج</li><li>٢. أحضر ماصتين مفتوحتي الطرفي لهما القطر نفسه</li><li>٣. اغمر أحر الماصتين في الماء الملون في المخبر المدرج وعند ارتفاع الماء الملون في المخبر المدرج يغلق كل منهما الطرف العلوي للماصة بالسبابة وينقل محتوياته إلى الوعاء الأخر</li><li>٤. كرر عملية النقل 25 مره وسجل الملاحظات</li></ol>