

مفردات المرحلة الثانية لأولمبياد الكيمياء

<ul style="list-style-type: none">● التحويل بين الواحدات● صيغ لويس والشحن الموضعية● المدارات الذرية والتوزيع الإلكتروني والنماذج الذرية● موازنة المعادلات الكيميائية لغير تفاعلات الأكسدة والإرجاع● الحساب الكيميائي (اعتماداً على الكتلة الحجمية أو المعادلة الكيميائية، حساب الكتلة الذرية الوسطية لعنصر، حساب نسبة عنصر في مركب، حسابات التآين)● مردود التفاعل● المادة المحددة لنهاية التفاعل● أنواع الروابط (بين الجزيئية وضمن الجزيئية)● نظرية VSEPR وتحديد شكل الجزيئات	<p>العامة والبنوية</p>
<ul style="list-style-type: none">● تحضير المحاليل (بالتمديد أو بجلّ مواد صلبة)● الحموض والأسس (ترتيب من حيث القوة وإن كان عضوياً أم غير عضوي)● محاليل الأملاح والأيونات الموجودة فيها (تحديد الأيونات وحساب تركيزها)● حساب pH محلول● الأيونات الشاهدة (الحيادية)	<p>التحليلية</p>

<ul style="list-style-type: none"> ● العوامل المؤثرة في الذوبانية ● الخواص الجمعية للمحاليل ● المحاليل الموقية (المفهوم العام وطريقة حساب pH المحلول الموقية) ● معايرة حمض-أساس (مبدأ وحسابات) ● تفاعلات الترسيب (أشهر الرواسب) 	
<ul style="list-style-type: none"> ● المؤكسدات والمرجعات (أشهرها) ● سلسلة الإزاحة (النشاط الكيميائي) ● تفاعلات الأكسدة والإرجاع (تحديد المرجع والمؤكسد وحساب رقم الأكسدة وموازنة المعادلات) ● خلية التحليل الكهركيميائي والخلية الفولطية وكيفية اختيار كل قطب لضمان حدوث التفاعل (مبدأ عام وشرح مبسط) ● القوة المحركة الكهربائية ● الطلي الكهركيميائي 	الكهربائية
<ul style="list-style-type: none"> ● قواعد تسمية المركبات اللاعضوية ● الجدول الدوري والخواص الدورية للعناصر ● ترتيب المركبات حسب نقطة الانصهار والتجمد ● الأكاسيد الحمضية والأكاسيد الأساسية ● الخلائط (شرح مبسط) ● تحديد الصيغة الأولية (التجريبية) لمركب لاعضوي 	اللاعضوية

<ul style="list-style-type: none"> ● التوازن الكيميائي: كيفية حساب ثابت التوازن والتراكيز عند التوازن، مبدأ لوشاتوليه ● حركية التفاعل: تفاعلات المرتبة الأولى وعمر النصف (حسابات) 	<p>الحركية والتوازنات الكيميائية</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● مفهوم المعقد (المركب التناسقي) ● تحديد عدد التناسق 	<p>المعقدات</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● الإنتالبية والإنتروبية وطاقة جيبس (المفهوم الكيميائي وطريقة حساب كل منها) 	<p>الترموديناميك</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● قواعد التسمية (مبسطة) ● رسم المركبات وتحديد الصيغ ● ترتيب المركبات حسب درجة الانصهار والتبخر (الغليان) ● تحديد الصيغة الأولية (التجريبية) لمركب عضوي ● الزمر الوظيفية (شرح مبسط) 	<p>العضوية</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● الحموض النووية DNA و RNA (الصيغة العامة وطريقة التمييز فيما بينها) ● الحموض α-أمينية وتشكل الأنواع الأمفيونية (الزويتريونية) الموافقة لها 	<p>الحيوية</p>
<ul style="list-style-type: none"> ● مفهوم الأرقام المعنوية وطريقة التعامل معها ● حل المعادلات التربيعية ● اللوغاريتم النبري والعشري (المبدأ والعمليات الحسابية عليهما) 	<p>رياضيات وكتابة علمية</p>