

بسم الله الرحمن الرحيم

الخطة العامة ( تبدأ بشهر 2023/7/1 ) لختم

# مبحث الكيمياء

الفصل الدراسي الأول

الوحدة الأولى : الحموض والقواعد

الوحدة الثانية : الكيمياء الكهربائية

طلاب منصة الثراء التعليمية

## ملاحظات هامة جداً :

- **أولاً :** مدة ختم المادة ستكون أربعة أشهر ، ومن الممكن أن يختم الطالب بشكل أسرع إن أراد .
- **ثانياً :** تم ترتيب الفيديوهات بطريقة تنسجم مع ترتيب الكتاب + الدوسية ، لكن للطالب حرية التنقل بين فيديوهات الوحدة
- **ثالثاً :** سيكون بعد كل درس في الدوسية امتحان لتجميع الأفكار وسوف يتم حله بالفيديوهات ، ثم امتحان يتم اخباركم به مسبقاً ، على جروبات الواتس اب ، وهذا يقودنا الى أهمية الانضمام الى جروبات الواتس اب على الرقم التالي : **0779420706**
- **رابعاً :** سيتم شرح هذه الورقة بفيديو وسيتم إنزاله على البطاقة ، وعلى مكتبة المنصة + دوسية التأسيس + دوسيات الفصل الأول



الأسابيع	الأشهر	عناوين الموضوعات	رقم الدرس وعنوانه
الأسبوع الأول	الشهر الأول	- مفهوم أرهينيبوس للحموض والقواعد + ورقة عمل (1) - مفهوم أيون الهيدرونيوم وبرونستد - ولوري للحموض والقواعد + ورقة عمل (2) - الأزواج المترافقة + ورقة عمل (3) - قوة الحمض والقاعدة + ورقة عمل (4)	الدرس الأول : الحموض والقواعد (مفاهيم الحموض والقواعد)
الأسبوع الثاني		- المواد الأمفوتيرية + ورقة عمل (5) - مفهوم لويس + ورقة عمل (6) - مراجعة الدرس الأول - الامتحان الأول	
الأسبوع الثالث		- التآين الذاتي للماء + ورقة عمل (7) - محاليل الحموض القوية + ورقة عمل (8) - محاليل القواعد القوية + ورقة عمل (9) - أولاً : الرقم الهيدروجيني PH + ورقة عمل (10) - الحسابات المتعلقة بالرقم الهيدروجيني PH + ورقة عمل (11)	الدرس الثاني : الرقم الهيدروجيني ومحاليل الحموض والقواعد القوية
الأسبوع الرابع		- ثانياً : الرقم الهيدروكسيلي POH + ورقة عمل (12) - العلاقة بين PH و POH + ورقة عمل (13) - معايرة حمض وقاعدة + ورقة عمل (14) - الكواشف - مراجعة الدرس الثاني	
الأسبوع الأول	الشهر الثاني	- الاتزان في محاليل الحموض الضعيفة + ورقة عمل (15) - حساب تركيز أيون الهيدرونيوم $H_3O^+$ + ورقة عمل (16) - حساب الرقم الهيدروجيني PH + ورقة عمل (17) - استخدام الرقم الهيدروجيني لحساب كمية الحمض أو ثابت التآين $K_a$ + ورقة عمل (18) - ورقة عمل (19) شاملة الدرس	الدرس الثالث : الحموض والقواعد الضعيفة

الاسبوع الثاني		<p>- الاتزان في محاليل القواعد الضعيفة + ورقة عمل (20)</p> <p>- حساب تركيز أيونات الهيدروكسيد <math>\text{OH}^-</math> في محلول القاعدة + ورقة عمل (21)</p> <p>- حساب الرقم الهيدروجيني PH للمحلول + ورقة عمل (22)</p> <p>- استخدام الرقم الهيدروجيني لحساب كمية القاعدة أو ثابت التآين <math>K_b</math> + ورقة عمل (23)</p>	
الاسبوع الثالث		<p>- ورقة عمل (24) شاملة الدرس</p> <p>- مراجعة الدرس الثالث</p> <p>- الامتحان الأول</p>	
الاسبوع الرابع		<p>( محاليل الأملاح )</p> <p>- الخصائص الحمضية والقاعدية للأملاح</p> <p>- الأملاح المتعادلة + الأملاح الحمضية</p> <p>- الأملاح القاعدية + ورقة عمل (25)</p>	<p>الدرس الرابع :</p> <p>الأملاح والمحاليل المنظمة</p>
الاسبوع الأول	الشهر الثالث	<p>( تأثير الأيون المشترك )</p> <p>- الأثر القاعدي للأيون المشترك</p> <p>- تحديد تأثير الأيون المشترك في قيمة PH حسابيا + ورقة عمل (26)</p> <p>- الأثر الحمضي للأيون المشترك + ورقة عمل (27)</p> <p>- الامتحان الثاني</p>	
الاسبوع الثاني		<p>( المحاليل المنظمة )</p> <p>1 - المحاليل المنظمة الحمضية</p> <p>- تحديد طبيعة عمل المحلول المنظم ومقاومته للتغير في قيمة PH حسابيا + ورقة عمل (28)</p>	

		- 2 - المحاليل المنظمة القاعدية + ورقة عمل (29)	
الأسبوع الثالث		- مراجعة الدرس الرابع - الامتحان الثالث - مراجعة الوحدة الأولى - الامتحان الرابع - أسئلة قدرات عليا الموجودة في كتاب الأنشطة والتجارب العملية	

خير البدايات عند الدراسة البدايات القوية:...

# أبويي - لديكم - لا - خوف - عليكم