

الكيمياء الفيزيائية- I: 217 SLC

محاضرة	متابعة	عملي	مجموع ساعات الاتصال	الساعات المعتمدة
2	-	3	5	3

الهدف: التعرف على الأسس النظرية لوحدات النظام العلمي للقياس ووحدات الضغط بشكل خاص.	
مخرجات التعلم: يتمكن الطالب وحدات النظام العالمي للقياس ووحدات الضغط بشكل خاص وطريقة قياسه	
مفردات المادة : التعرف على وحدات النظام العالمي للقياس ووحدات الضغط بشكل خاص وطريقة قياسه وكيفية قياس الضغط، قوانين الغازات قانون بويل وشارل، قانون الغاز المثالي محاضرات، تمارين، تقارير. الغازات الحقيقية ، ومعادلة فاندرفايس، استنباط قوانين الغازات، الكيمياء الحرارية: السعة المولية، التعرف على حالة الاحتراق، قانون هس مع بعض التطبيقات وإجراء الحسابات على أنواع الغازات الحرارية الناتجة، القانون الأول للديناميكا الحرارية ، القانون الثاني للديناميكا كيفية الحساب والإجراءات.	
طريقة التدريس	محاضرات، تمارين، تقارير
طريقة التقويم	الامتحانات، الاختبارات، أعمال فصل
المراجع	أحمد عبد العزيز العويس ،الكيمياء العامة ، دار الخريجي، الرياض، 1996 م.

رقم المحاضرة	زمن المحاضرة	موضوع (مواضيع المحاضرة)
1	2	التعرف على وحدات النظام العلمي للقياس ووحدات الضغط بشكل خاص وطريقة قياسه وكيفية قياس الضغط
2	2	قوانين الغازات قانون بويل وشارل
3	2	قانون الغاز المثالي
4	2	قانون الغاز المثالي
5	2	الغازات الحقيقية ، ومعادلة فاند فايس

استتباط قوانين الغازات	2	6
الاختبار الأول		
الكيمياء الحرارية: السعة المولية	2	8
التعرف على حالة الاحتراق	2	9
قانون هس مع بعض التطبيقات واجراء الحسابات على انواع الغازات	2	10
القانون الاول للديناميكا الحرارية ، التعرف على بعض التحولات	2	11
الاختبار الثاني		
الثيرمو ديناميكا	2	13
القانون الثاني للديناميكا	2	14
كيفية الحساب والإجراءات	2	15