|  |  |  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- | --- | --- |
|  | | |  | | |
| الأسـبـوع الأول ( 14/10 ـــــ 18/10 ) | الأسـبـوع الـثـانـي ( 21/10 ـــــ 25/10 ) | | الأسـبـوع الـثـالـث ( 28/10 ـــــ 3/11 ) | | الأسـبـوع الـرابــع ( 6/11 ـــــ 10/11 ) |
| 1ـ معايدة وترحيب بمناسبة العام الدراسي الجديد ونبذة عن منهج 3ث ط ف1  2ـ الفكرة العامة للفصل1 (المخاليط والمحاليل) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات  3ـ أنواع المخاليط ـ الغير المتجانسة ـ المتجانسة ـ تكوين المحاليل ـ التقويم 1-1  4ـ التعبير عن التركيز ـ الجدول ـ النسبة المئوية بالكتلة ـ مثال 1-1 ـ تدريبات | 1ـ النسبة المئوية بالحجم ـ تدريبات ـ  2ـ المولارية ـ القانون ـ ـ مثال 2-1 ـ تدريبات  3ـ تحضير المحاليل القياسيةـ تدريبات ـ تخفيف المحاليل المولارية ـ مثال 1-3 ـ تدريبات  4ـ المولالية ـ القانون ـ ـ مثال 4-1 ـ تدريبات ـ الكسر المولي ـ تدريبات ـ التقويم 2-1 | | 1ـ عملية الذوبان ـ محاليل المركبات الأيونية والجزيئيةـ حرارة الذوبان ـ العوامل المؤثرة  2ـ الذائبية ـ المنحنى ـ الضغط وقانون هنري ـ 5-1 ـ تدريبات ـ التقويم3-1 ـ تجربة❶  3ـ المواد المتأينة ـ الانخفاض في الضغط البخاري ـ الارتفاع في درجة الغليان  4ـ الانخفاض في درجة التجمد ـ مثال 6-1 ـ تدريبات ـ الضغط الاسموزي تجربة ❷ | | ( إجازة الاحتفال باليوم الوطني يوم الأحد الموافق 7/11 )  1ـ التقويم 4-1ـ في الميدان ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة ـ مراجعة الفصل 1  2ـ مراجعة الفصل 1 ـ اختبار مقنن ـ  3ـ الفكرة العامة للفصل2 (الطاقة والتغيرات الكيميائية ) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات |
| الأسـبـوع الـخـامـس ( 13/11 ـــــ 17/11 ) | الأسـبـوع الـسـادس ( 20/11 ــــ 24/11 ) | | الأسـبـوع الـسـابــع ( 27/11 ـــــ 1/12 ) | | الأسـبـوع الـثـامـن (18/12 ـــــ 22/12 ) |
| 1ـ طبيعة الطاقة ـ قانون حفظ الطاقة ـ طاقة الوضع ـ مثال1-2 ـتدريبات  2ـ الحرارة النوعية ـ حساب الحرارة ـ مثال 2-2 ـ تدريبات ـ الطاقة ـ التقويم 2-1  3ـ الحرارة ـ المسعر ـ تحديد الحرارة النوعية ـ مثال 3-2 ـ تدريبات ـ تجربة❸  4ـ الطاقة الكيميائية ـ المحتوى الحراري وتغيراته ـ اشارة المحتوى ـ التقويم 2-2 | 1ـ كتابة المعادلات الكيميائية الحرارية ـ تغيرات الحالة ـ مثال 4-2 ـ تدريبات  2ـ تفاعلات الاحتراق ـ التقويم 3-2 ـ تجربة ❹  3ـ قانون هس ـ الشكل 12 ـ2 ـ تطبيق قانون هس ـ مثال2-5 ـ تدريبات  4ـ حرارة التكوين القياسية ـ ما مصدر حرارة التكوين واستعمالها ـ مثال6-2 ـ تدريبات | | 1ـ التقويم 2-4 ـ كيف تعمل الأشياء ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة ـ مراجعة الفصل 2  2ـ مراجعة الفصل 2 ـ اختبار مقنن ـ  3ـ الفكرة العامة للفصل3 (سرعة التفاعلات الكيميائية) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات  ( تبدأ إجازة عيد الأضحى بنهاية دوام يوم الأربعاء الموافق 1/12 ) | | ( يبدأ الدوام بعد إجازة عيد الأضحى يوم السبت الموافق 18/12 )  1ـ التعبير عن سرعة التفاعل ـ معادلة متوسط السرعة ـ 1-3 ـ تدريبات ـ تجربة❺  2ـ نظرية التصادم ـ اتجاه التصادم و تكوين المعقد النشط ـ طاقة التنشيط ـ التقويم1-3  3ـ طبيعة الموادـ التركيز ـ مساحة السطح ـ الحرارة ـ المحفزات ـ التقويم2-3 ـ تجربة ❻  4ـ كتابة قوانين سرعة التفاعلات ـ الرتبة الأولى ـ الأخرى ـ القانون العام ـ تدريبات |
| الأسـبـوع الـتـاسـع ( 25/ 12 ــــ 29/12 ) | الأسـبـوع الـعـاشـر ( 3/1 ـــــ 7/1 ) | | الأسـبـوع الـحـادي عـشـر ( 10/1 ـــــ 14/1 ) | | الأسـبـوع الـثـانـي عـشـر ( 17/1 ـــ21/1 ) |
| 1ـ التقويم 3-3 ـ الكيمياء والصحة ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة  2ـ مراجعة الفصل 3 ـ اختبار مقنن  3ـ الفكرة العامة للفصل4 (الاتزان الكيميائي) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات ـ  4ـ ما الاتزان ـ التفاعلات العكسية والاتزان ـ الطبيعة الديناميكية للاتزان ـ تجربة ❼ | 1ـ تعابير الاتزان المتجانس ـ قانون الاتزان ـ ثابت الاتزان Kـ4-1 ـ تدريبات تجربة ❽  2ـ تعابير الاتزان الغير المتجانس ـ مثال4-2 ـ تدريبات  3ـ ثوابت الاتزان ـ تراكز الاتزان ـ قيمة K ـ خواصه ـ مثال4-3 ـ تدريبات ـ التقويم 4-1  4ـ مبدأ لوشاتلييه ـ تطبيقه ـ التغير في التركيز ـ التغير في الحجم | | 1ـ تغير درجة الحرارة ـ العوامل الحفازة والاتزان ـ التقويم 4-2 ـ  2ـ حساب التراكيز عند الاتزان ـ مثال4-4 ـ تدريبات  3ـ ثابت حاصل الذائبية ـ كتابته واستعماله ـ مثال4-5 ـ تدريبات ـ مثال4-6 ـ تدريبات  4ـ توقع الرواسب ـ حساب تراكز الأيون ـ مثال4-7 ـ تدريبات | | 1ـ تأثير الأيون المشترك ـ تطبيق مبدأ لوشاتلييه ـ التقويم 4-3  2ـ الكيمياء والصحة ـ مختبر الكيمياء ـ دليل مراجعة الفصل 4 ـ مراجعة الفصل 4  3ـ مراجعة الفصل 4 ـ اختبار مقنن ـ  4ـ الفكرة العامة للفصل5 (الأحماض والقواعد) ـ نشاط استهلالي ـ المطويات |
| الأسبـوع الـثـالـث عـشر ( 24/1 ــ 28/1 ) | الأسـبـوع الـرابـع عـشـر ( 2/2 ـــ 6/2 ) | | الأسـبـوع الـخامـس عـشر (9/2 ـــ 13/2 ) | | الأسبـوع الـسادس عـشر ( 16/2 ــ 20/2 ) |
| 1ـ خواص الأحماض والقواعد الفيزيائية والكيميائية ـ تدريبات ـ نموذج أرهنيوس  2ـ نموذج برونستيد ولوري ـ تدريبات ـ الأحماض الأحادية البروتون والمتعددة  3ـ نموذج لويس ـ التقويم 5-1  4ـ قوة الأحماض ـ الأحماض القوية والضعيفة ـ ثابت تأين الأحماض ـ تدريبات | 1ـ قوة القواعد ـ القواعد القوية والضعيفة ـ ثابت تأين القواعد ـ تدريبات ـ التقويم 5-2  2ـ ثابت التأين للماء ـ Kw ومبدأ لوشاتلييه ـ مثال 5-1 ـ تدريبات  3ـ الرقم الهيدروجيني والرقم الهيدروكسيلي ـ مثال 5-2 ـ مثال 5-3 ـ تدريبات  4ـ حساب تركيز الأيونات من PHـ مثال 5-4 ـ تدريبات ـ المولارية وPH للأحماض | | 1ـ المولارية والرقم PHللقواعدـ حساب Kaمن PHـ مثال 5-5 ـ تدريبات ـ التقويم 5-3  2ـ التفاعلات ـ كتابة معادلات التعادل ـ المعايرة ـ الكواشف ـ 5-6 ـ تدريبات ـ تجربة ❾  3ـ تميه الأملاح ـ الأملاح التي تنتج محاليل قاعدية ـ حمضية ـ متعادلة ـ تجربة❿  4ـ المحاليل المنظمة ـ ما المحلول المنظم ـ كيف تعمل المحاليل المنظمة ـ ـ التقويم 5-4 | | 1ـ الكيمياء من واقع الحياة ـ مختبر الكيمياء ـ دليل المراجعة ـ مراجعة الفصل 5  2ـ مراجعة الفصل ـ اختبار مقنن  3ـ اختبار عملي نهائي المجموعة الأولى  4ـ اختبار عملي نهائي المجموعة الثانية |
| الأسـبـوع الـسابع عـشـر ( 23/2 ـــــــ 27/2) | | | الأسـبـوع الـثامن عـشـر ( 30/3 ـــــــ 4/3 ) | | |
| اختبار الفصل الدراسي الأول | | | اختبار الفصل الدراسي الأول | | |
| دليل التجارب : ❶ منحنى الذائبية ❷ الانخفاض في درجة التجمد❸ حرارة التفاعل وحرارة الذوبان ❹ حرارة احتراق مادة الشمع ❺ سرعة التفاعل❻ مساحة السطح وسرعة التفاعل ❼ التفاعلات العكسية ❽ الاتزان ❾ الأحماض والقواعد والتعادل ❿ تحديد النسب المئوية لحمض الايثانويك في الخل. | | | | | |
| معلم المادة :الـــتـوقـيـع : | | مشرف المادة :الــتـوقــيـع : | | مدير المدرسة :الــتـوقــيـع : | |

: