

التوزيع السنوي (المفصل لمنهاج العلوم الفيزيائية) السنة الدراسية 2011/2012

ثانوية نجاي عثمان (المعزباتنة)

السنة الأولى ثانوي: جزم مشترك علوم و تكنولوجيا

الشهر	الأسابيع	المحور – المجال
سبتمبر	01	التقويم التشخيصي + تقديم البرنامج
	02	القوة و الحركات المستقيمة (القانون الأول لنيوتن)
	03	القوة و الحركات المستقيمة (دراسة السرعة والقوة في وضعيات مختلفة)
	04	ق.ح. المستقيمة (التمثيل الشعاعي للسرعة والقوة) - ق.ح. المنحنية (دراسة السرعة والقوة في وضعيات مختلفة)
أكتوبر	05	القوة و الحركات المنحنية (التمثيل الشعاعي للسرعة - تغير السرعة - القوة)
	06	القوة و الحركات المنحنية (القوة المطبقة من طرف الأرض على قذيفة أو على قمر اصطناعي.)
	07	بنية و هندسة أفراد بعض الأنواع الكيميائية (مفهوم النوع الكيميائي - بنية النرة)
نوفمبر	08	عطلة الخريف
	09	بنية و هندسة أفراد بعض الأنواع الكيميائية (العنصر الكيميائي)
	10	بنية و هندسة أفراد بعض الأنواع الكيميائية (الجدول الدوري للعناصر)
	11	بنية و هندسة أفراد بعض الأنواع الكيميائية (بنية جزيئات بعض الأنواع الكيميائية - هندسة بعض الجزيئات)
ديسمبر	12	اختبارات (الفصل الأول)
	13	الحركة و القوة و المرجع (هل القوة والشروط الابتدائية كافية لتحديد حركة جسم؟)
	14	الحركة و القوة و المرجع (مفهوم المرجع الغاليلي (العطالي)) - دفع و كبح متحرك (التلامس غير الزلج)
	15	عطلة الشتاء
جانفي	16	دفع و كبح متحرك (التفسير بواسطة التأثير المتبادل بين الأرضية والمتحرك).
	17	حصّة إدماجية في الحركات و القوى
	18	من المجهري إلى العياني (المقادير المولية)
	19	من المجهري إلى العياني (كمية المادة)
فيفري	20	من المجهري إلى العياني (التركيز المولي لمحلول مائي غير مشبع)
	21	التماسك في المادة و في الفضاء (المادة في الكون + الأفعال المتبادلة الجاذبة)
	22	التماسك في المادة و في الفضاء (الأفعال المتبادلة الكهرومغناطيسية + الفعل المتبادل القوي)
	23	اختبارات (الفصل الثاني)
مارس	24	انكسار الضوء
	25	المقاربة الكمية لتفاعل كيميائي (مفهوم الجملة الكيميائية. تطور جملة تحقيق بعض التفاعلات الكيميائية)
	26	الضوء الأبيض و الضوء وحيد اللون
	27	عطلة الربيع
أفريل	28	المقاربة الكمية لتفاعل كيميائي (تطور جملة كيميائية خلال تفاعل كيميائي - مفهوم التقدم لتفاعل كيميائي.....).
	29	المقاربة الكمية لتفاعل كيميائي (مفهوم التقدم لتفاعل كيميائي خلال تفاعل كيميائي)
	30	المقاربة الكمية لتفاعل كيميائي (التقدم الأعظمي والمتفاعل المُجدد).
	31	حصّة إدماجية في المادة و تحولاتها
ماي	32	أطياف الإصدار و أطيايف الامتصاص
	33	عطلة عامة
	34	اختبارات (الفصل الثالث)
	35	
	36	

مفتش التربية الوطنية

السير (المدير)

توقيع الأستاذ:

عبد الصمد سميحة