

مادة : العلوم الفيزيائية المستوى : السنة الثانية من التعليم الثانوي الإعدادي	فرض كتابي محروس رقم 3 الأسدس الأول مدة الإنجاز : ساعة واحدة	ثانوية العيون الإعدادية-السيفا نيابة الرشيدية
الأستاذ : المصطفى رياس	القسم الاسم و النسب	الموسم الدراسي : 2014-2015 الرقم الترتيبي :

الموضوع	التقييم
<p>التمرين الأول (8نقط):</p> <p>I املأ الفراغ بما يناسب</p> <p>♣ نحصل على المادة الصناعية عن طريق</p> <p>♣ البترول مادة لأنه يستخرج من باطن الأرض.</p> <p>♣ يمكن برج تقطير البترول الخام من مكوناته الأساسية.</p> <p>♣ تسهم عملية التشجير في من تزايد تلوث الهواء.</p> <p>II صل بسهم :</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px;"> <p>مواد صناعية</p> <p>مواد طبيعية</p> </div> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px;"> <p>المواد الناتجة عن الصناعة البتروكيميائية</p> <p>المواد المستخرجة من البترول عن طريق التقطير</p> <p>نكهات الأطعمة و المشروبات</p> <p>المواد الناتجة عن التفاعلات الكيميائية</p> </div> </div> <p>III ضع علامة (X) أمام الجواب الصحيح</p> <p>لحماية بيتك من التلوث تقترح: □ال مصانع □مال السيارات الشخصية باستمرار □تزيد مداخن المصانع بمرشحات</p> <p>تتسبب الأمطار الحمضية في: □ذبل أشجار الغابات □تخصيب التربة □نمو النباتات بسرعة</p>	<p>(0.5ن) (0.5ن) (0.5ن) (0.5ن)</p> <p>(1ن) (1ن) (1ن) (1ن)</p> <p>(1ن) (1ن)</p> <p>(1ن) (1ن)</p> <p>(2ن) (1ن)</p> <p>(1ن) (2ن) (2ن)</p>
<p>التمرين الثاني (8نقط):</p> <p>I يتفاعل ثنائي الهيدروجين مع ثنائي الأوكسجين فينتج الماء</p> <p>1) عبر عن هذا التفاعل بمعادلة كيميائية ووازنها</p> <p>2) هل الماء الناتج عن هذا التفاعل طبيعي أم صناعي؟ علل جوابك</p> <p>II يستطيع الإنسان البقاء دون طعام لعدة أيام ولكنه لا يستطيع الاستغناء عن الهواء إلا لدقائق معدودة وبالتالي يجب أن يكون الهواء صالحاً للاستنشاق ولا يحتوي على ملوثات من شأنها أن تسبب ضرراً بالصحة العامة سواء علي المدى القريب أو البعيد.</p> <p>1) ما المقصود بتلوث الهواء؟</p> <p>2) ماهي أصناف ملوثات الهواء؟ اعط مثالا لكل صنف</p> <p>3) حدد طريقتين للحد من تلوث الهواء</p>	<p>(1ن) (1ن)</p> <p>(1ن) (1ن)</p> <p>(1ن) (2ن) (2ن)</p>
<p>التمرين الثالث (4نقط):</p> <p>يتم تجهيز السيارات بالوسائد الهوائية "air bags" كحماية للركاب من الصدمات وهي عبارة عن وسائدناعمة تنتفخ ضدأيتصادم يحدث للسيارة، بسبب تفاعل كيميائي سريع جدا، ينفك خلاله ثلاثي آزوت الصوديوم NaN_3 لينتج الغاز الذي يملئ الوسادة، وذلك وفق المعادلة الكيميائية التالية:</p> $NaN_3 \longrightarrow Na + N_2$	<p>(1ن) (1ن)</p> <p>(1ن) (1ن)</p> <p>(1ن) (1ن)</p>