

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

التنقيط	الموضوع
	<p>التمرين الأول(8نقط):</p> <p>(I) املأ الفراغ بما يناسب</p> <p>♣ نحصل على المادة الصناعية عن طريق (0.5ن)</p> <p>♣ البترول مادة لأنه يستخرج من باطن الأرض. (0.5ن)</p> <p>♣ يمكن برج تقطير البترول الخام من مكوناته الأساسية. (0.5ن)</p> <p>♣ تسهم عملية التشجير في من تزايد تلوث الهواء. (0.5ن)</p> <p>(II) صل بسهم :</p> <div style="display: flex; justify-content: space-around;"> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: 30%;"> <p>☞ مواد صناعية</p> <p>☞ مواد طبيعية</p> </div> <div style="border: 1px solid black; padding: 5px; width: 40%;"> <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 □مداخن المصانع بمرشحات (1ن)</p> <p>تتسبب الأمطار الحمضية في: □ل أشجار الغابات □خصيب □تربة □نمو النباتات □سرعة (1ن)</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 (2ن)</p> <p>2) هل الماء الناتج عن هذا التفاعل طبيعي أم صناعي؟ علل جوابك (1ن)</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؟ (1ن)</p> <p>2) ماهي أصناف ملوثات الهواء؟ اعط مثالا لكل صنف (2ن)</p> <p>3) حدد طريقتين للحد من تلوث الهواء (2ن)</p> <p>التمرين الثالث(4نقط):</p> <p>يتم تجهيز السيارات بالوسائد الهوائية "air bags" كحماية للركاب من الصدمات وهي عبارة عن وسائد ناعمة تنتفخ ذاتياً تصادم يحدث للسيارة، بسبب تفاعل كيميائي سريع جداً، يتفكك خلاله ثلاثي آزوت الصوديوم NaN_3 لينتج الغاز الذي يملأ الوسادة، وذلك وفق المعادلة الكيميائية التالية:</p> $\text{NaN}_3 \longrightarrow \text{Na} + \text{N}_2$ <p>1) حدد اسم الغاز المتكون. (1ن)</p> <p>2) هل هذا الغاز طبيعي أم صناعي؟ علل جوابك. (1ن)</p> <p>3) هل المعادلة متوازنة؟ علل جوابك. (1ن)</p>