

الاسم : النسب : القسم : الثانية		فرض كتابي رقم 3 في العلوم الفيزيائية الأسدس الأول		الاستاذ : عدي يعقوبي السنة الدراسية : 2013 / 2014 النقطة :																			
التنقيط		التمرين الأول : (8 نقط)																					
3ن	1- أجب بصحيح أو خطأ :																						
		<table><tr><td>- إنصهار الجليد تفاعل كيميائي.</td><td></td><td></td></tr><tr><td>- يتفاعل الأكسجين مع الحديد و الكبريت لينتج كبريتور الحديد.</td><td></td><td></td></tr><tr><td>- تحتفظ الجزيئات أثناء التفاعل الكيميائي .</td><td></td><td></td></tr><tr><td>- لا ينحفظ عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي.</td><td></td><td></td></tr><tr><td>- ثنائي الأوكسجين مادة طبيعية لا يوجد مثيل صناعي لها .</td><td></td><td></td></tr><tr><td>- تتم عملية تكرير البترول عبر مجموعة من التفاعلات الكيميائية.</td><td></td><td></td></tr></table>				- إنصهار الجليد تفاعل كيميائي.			- يتفاعل الأكسجين مع الحديد و الكبريت لينتج كبريتور الحديد.			- تحتفظ الجزيئات أثناء التفاعل الكيميائي .			- لا ينحفظ عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي.			- ثنائي الأوكسجين مادة طبيعية لا يوجد مثيل صناعي لها .			- تتم عملية تكرير البترول عبر مجموعة من التفاعلات الكيميائية.		
- إنصهار الجليد تفاعل كيميائي.																							
- يتفاعل الأكسجين مع الحديد و الكبريت لينتج كبريتور الحديد.																							
- تحتفظ الجزيئات أثناء التفاعل الكيميائي .																							
- لا ينحفظ عدد الذرات أثناء التفاعل الكيميائي.																							
- ثنائي الأوكسجين مادة طبيعية لا يوجد مثيل صناعي لها .																							
- تتم عملية تكرير البترول عبر مجموعة من التفاعلات الكيميائية.																							
3ن	2- ما الفرق بين المادة الطبيعية و المادة الصناعية ؟ أعط مثالا لكل واحدة.																						
2ن	3- أعط مصدرين من مصادر الطبيعة لتلوث الهواء.																						
		التمرين الثاني : (8 نقط)																					
		- وازن المعادلات الكيميائية التالية :																					
		$Al + O_2 \rightarrow Al_2O_3 ; C + O_2 \rightarrow CO$																					
		$Fe + HCl \rightarrow H_2 + FeCl_2 ; Na + H_2O \rightarrow H_2 + NaOH$																					
		$Cu + O_2 \rightarrow Cu_2O ; C_2H_6 + O_2 \rightarrow CO_2 + H_2O$																					
		$N_2 + H_2O \rightarrow NH_3 + O_2 ; Fe + O_2 \rightarrow FeO$																					
		التمرين الثالث : (4 نقط)																					
		بغية التحضير لامتحان مادة العلوم الفيزيائية، قام زميل لك بدعوتك لمشاركته في دراسة قوانين التفاعل الكيميائي. ساعد صديقك بالإجابة عن الأسئلة المذيلة لنص التمرين.																					
		- يتفاعل ثنائي الأوكسجين (O ₂) مع أحادي أوكسيد الأزوت (NO) وينتج عنه ثنائي أوكسيد الأزوت (NO ₂).																					
1ن	1- أعط المعادلة الحاصلة لهذا التفاعل.																						
1ن	2- أذكر قوانين التفاعل الكيميائي .																						
2ن	3- علما أنه لم يتبق أي من المتفاعلات أحسب كتلة ثنائي الأوكسجين المتفاعل. علل جوابك.																						
		والله ولي التوفيق																					