العام الدراسي: 2019/2018

الإمتحان الأول لمادة العلوم الفيزيائية

المدة : ساعة ونصف

التمرين الأول:6نقاط

1.املأ الجدول التالي:

الذرة	كربون		ازوت		كلور		كروم	
الرمز الكيميائي		O		Fe		Ca		H

2. اليك الرموز الكيميائية التالية،ميز في جدول بين الذرة و الجزيء: $2N_2$/ 2O / HCl / H_2 / FeS / CH_4/ Cl / CO

3. مثل بالنموذج الجزيئي كل من : HCl / CO / H_2O

التمرين الثاني: 6 نقاط

نضع كمية من بيكاربونات الصوديوم داخل قارورة زجاجية و نضيف اليها كمية من الخل و نغلق القارورة بسدادة محكمة

1. ينطلق غازCO_2ماذايسمى؟ وكيف نكشف عنه؟

2.ما نوع هذا التحول؟

3. إذا قمنا بقياس كتلة المواد الإبتدائية فكيف تكون كتلة المواد الناتجة ؟ ولماذا؟

الوضعية الإدماجية: 8 نقاط

إثر مطالعة أحمد لأحد الجرائد اليومية ، صادف خبرا عن حادث اختناق أحد الأشخاص نتيجة تركة للمدفأة مشتعلة أثناء نومه علما أن المدفأة تشتغل بالغاز الطبيعي (غاز الميثان) الذي يتكون من ذرة كربون و أربع ذرات هيدروجين

إذا علمت أن إحتراق غاز الميثان بغاز الأكسجين ينتج عنه بخار الماء و غاز ثنائي أكسيد الكربون:

1.اكتب الصيغة الكيميائية لهذا الغاز

2.مانوع هذا التحول؟ علل إجابتك؟

3.اتمم ملأ الجدول:

	الحالة الإبتدائـــية			الحالة النهائـــية		
التحـــول	.....+.....			.....+.....		
كتابة التحول بالنموذج المتراص	.....			.....		
كتابة التحول بالصيغ الكيميائية	.....+.....			.....+.....		
نوع الذرات						

4.ماذا تستنتج فيما يخص نوع الذرات ونوع الجزيئات ؟

5.في رأيك ما هو سبب إختناق هذا الشخص ؟

بالتـــــــــــــوفيق... أستاذة المادة

www.dzexams.com