شركة مدارس العناية الأهلية

أوراق عمل

الفصل الدراسي الأول العام الدراسي 1447هـ

ورقة عمل الأسبوع الحادي عشر

المرحلة	الثانوية		
المادة	كيمياء ١-٢	الصف	الثاني

١	الخطوة الأولى في جميع الحسابات الكيميائية هي			
	◯ حساب المولات	◯ حساب الكتل	● وزن المعادلة	◯ حساب الجسيمات
٢	عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها للمعادلة الآتية $3Fe + 4H_2O \longrightarrow Fe_3O_4 + 4H_2$			
	◯ ٨	◯ ٩	◯ ١٠	● ١٢
٣	في المعادلة الآتية $C_3H_8 + 5O_2 \longrightarrow 3CO_2 + 4H_2O$ عدد مولات CO_2 التي تنتج من حرق 10mol من C_3H_8 مع كمية وافرة من الاكسجين هي..... mol			
	● 30	◯ 40	◯ 50	◯ 60

س١ : أظلل الإجابة الصحيحة لكل مما يلي:

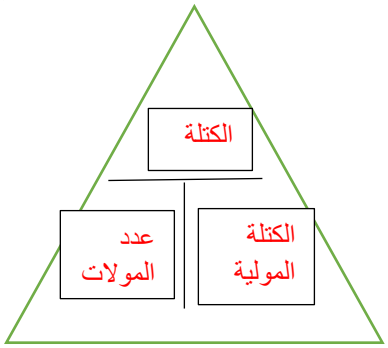
س2: أظلل حرف (ص) إذا كانت العبارة صحيحة وحرف (خ) إذا كانت العبارة خاطئة:

م	السؤال	ص	خ
1	عدد النسب المولية التي يمكن كتابتها لتفاعل يحتوي n من المواد هي n(n-1)	●	◯
2	لحساب كتلة مادة في معادلة موزونة نقوم بضرب عدد مولاتها من المعادلة في كتلتها المولية	●	◯

س□ : أجيب على ما يأتي

احسب/ي كتلة الأمونيا الناتجة من تفاعل 2.7 g من الهيدروجين مع كمية وافرة من النيتروجين حسب المعادلة

$$3H_2 + N_2 \longrightarrow 2NH_3$$



عدد مولات الهيدروجين = $\frac{2.7}{1x2}$ = 1.35 mol

عدد مولات الأمونيا = $\frac{2x1.35}{3}$ = 0.9 mol

كتلة الأمونيا الناتجة = 0.9 X 17=15.3 g