شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 15-05-2023 15:30:22

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

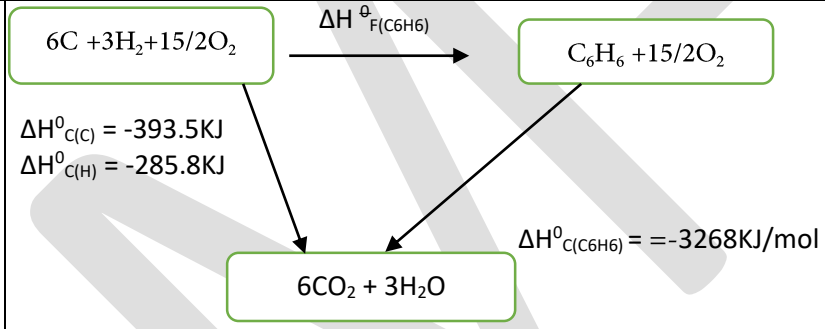
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

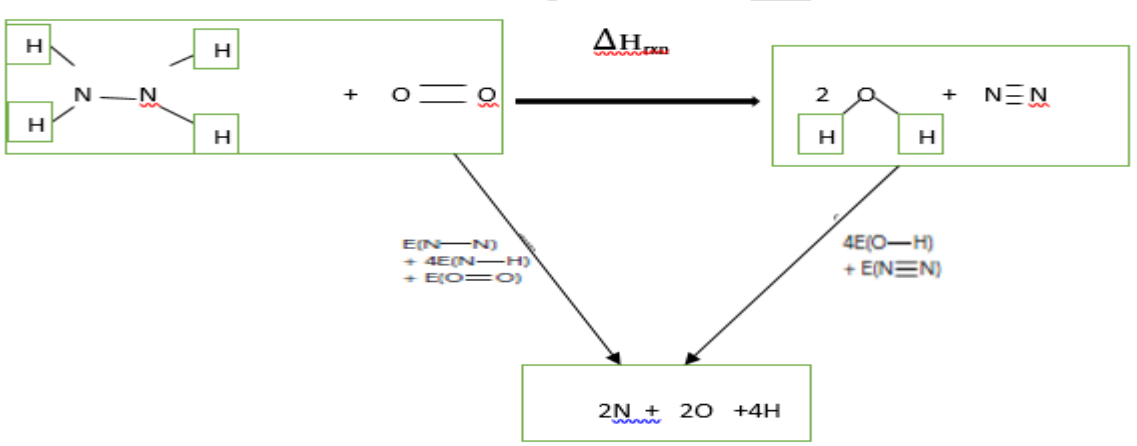
المزيد من الملفات بحسب الصف الحادي عشر والمادة كيمياء في الفصل الثاني

1	نموذج إجابة الامتحان النهائي الرسمي
2	إجابة الاختبارات النهائية الجديدة بمحافظة ظفار
3	اختبارات نهائية جديدة بمحافظة ظفار
4	نموذج إجابة الامتحان التجريبي النهائي الجديد بمحافظة ظفار
5	امتحان تجريبي نهائي نموذج جديد بمحافظة ظفار

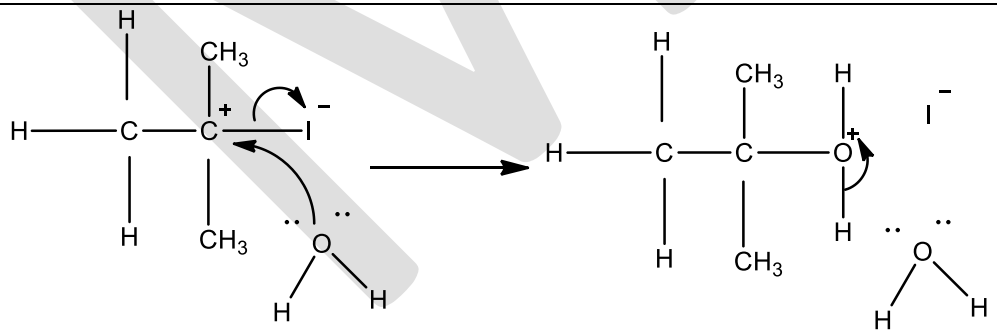
نموذج إجابة الاختبار التجريبي لمادة الكيمياء- الصف الحادي عشر- الفصل الدراسي الثاني

<table>
<tr><th rowspan="2">السؤال</th><th rowspan="2">المفردة</th><th rowspan="2">الجزيئية</th><th rowspan="2">الإجابة</th><th colspan="2">درجة هدف التقويم</th><th rowspan="2">رمز الهدف</th></tr>
<tr><th>المعرفة AO1</th><th>التطبيق والاستدلال AO2</th></tr>
<tr><td>1</td><td>أ</td><td></td><td>Na</td><td>1</td><td></td><td>1-6</td></tr>
<tr><td></td><td>ب</td><td>1</td><td>يوضح النمط نقص نصف القطر الأيوني عند الانتقال عبر الدورة من اليسار إلى اليمين حتى نصل إلى أقل قيمة في عناصر المجموعة 4 ثم يزاد نصف القطر ليبلغ أقصاه في عناصر الدورة V ثم يقل مرة أخرى نظرًا لنقص قوى التنافر بين الإلكترونات المضافة.</td><td></td><td>1</td><td>1-6</td></tr>
<tr><td></td><td></td><td>2</td><td>بسبب زيادة الشحنة النووية الموجبة مما يؤدي إلى زيادة قوة الجذب بين النواة ولإلكترونات الخارجية.</td><td></td><td>1</td><td>1-6</td></tr>
<tr><td>2</td><td>أ</td><td>1</td><td><table><tr><th>العبارة</th><th>صواب</th><th>خطأ</th></tr><tr><td>العامل المحفز المستخدم في أكسدة SO_2 هو TiO_2</td><td></td><td>√</td></tr><tr><td>أكسيد الفسفور الخماسي Vمن الأكاسيد القاعدية.</td><td></td><td>√</td></tr></table></td><td>1</td><td></td><td>3-6</td></tr>
<tr><td></td><td></td><td>2</td><td>لتكون طبقة من أكسيد الألومنيوم على سطح الفلز وهي طبقة واقية تمنع استمرار تفاعل الفلز مع أكسجين الهواء الجوي.</td><td></td><td>1</td><td>3-6</td></tr>
<tr><td></td><td>ب</td><td></td><td>$Al_2O_{3(S)} + 2NaOH_{(aq)} + 3H_2O_{(L)} \longrightarrow 2AlNa(OH)_{4(aq)}$</td><td></td><td>1</td><td>5-6</td></tr>
<tr><td></td><td>ج</td><td>1</td><td><table><tr><th>الأكسيد</th><th>Na_2O</th><th>SO_3</th><th>SiO_2</th></tr><tr><td>التركيب البنائي</td><td>أيوني ضخم</td><td>جزيئي بسيط</td><td>تساهمي ضخم</td></tr></table></td><td></td><td>2</td><td>8-6</td></tr>
<tr><td></td><td></td><td>2</td><td>أيوني ضخم.</td><td></td><td>1</td><td>8-6</td></tr>
<tr><td>3</td><td>أ</td><td>1</td><td>√ خطأ</td><td>1</td><td></td><td>9-6</td></tr>
<tr><td></td><td></td><td>2</td><td>$PCl_{5(S)} + 4H_2O_{(L)} \longrightarrow H_3PO_{4(aq)} + 5HCl_{g)}$.</td><td>1</td><td></td><td>9-6</td></tr>
<tr><td></td><td>ب</td><td></td><td>Si - الدورة الثالثة- المجموعة IV</td><td></td><td>2</td><td>10-6</td></tr>
</table>

4	أ		تفكك الحجر الجيري		1	1-7
	ب	1	$H_{2(g)} + I_{2(g)} \longrightarrow 2HI \quad \Delta H^0_{RXN} = +51.7\ KJ$ -		1	1-7
		2	الحد الأدنى من الطاقة التي يجب أن تمتلكها الجسيمات المتصادمة لكسر الروابط وبدء حدوث التفاعل الكيميائي.	1		1-7
		3	المواد المتفاعلة I_2 - H_2 أكثر استقراراً لصغر محتواها الحراري.		1	1-7
	ج		$q = mc\Delta t \qquad q= 1000^* 4.18^* (26-18) = 33440\ KJ$ $Molar\ mass(KI) = 39 +127 = 166\ g/mol \qquad n= m/M = \frac{166}{166} = 1mol$ $\Delta H^0 = \frac{q}{n} = \frac{33440}{1} = +33440\ J = +33.44\ KJ/mol$		1 1 1	5-7
5	أ	1	التغير في المحتوى الحراري القياسي للاحتراق: كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق مول واحد من مادة ما في الظروف القياسية.			4-7
		2	 $\Delta H^{\theta}_{F(C6H6)} = (6^*\Delta H^{\theta}_{C(GRAPHIT)} + 3^*\Delta H^{\theta}_{C(H)}) - \Delta H^{\theta}_{C(C6H6)}$ $= (6^*-395.5) +(3^*-285.8) -(-3268) = +49.6\ KJ/mol$		1 1	6-7
	ب		لأنه ينتج من التفاعل 3 مول من الماء ، والتغير في المحتوى الحراري القياسي للتعادل يكون لتكوين مول واحد من H_2O .		2	4-7

6	أ	1	متوسط قيم الطاقات اللازمة لكسر رابطة تساهمية معينة موجودة في مجموعة متنوعة من الجزيئات في الحالة الغازية.		1	5-7
		2	 $\Delta H_{rxn} = E(N-N) + 4E(N-H) + E(O=O) - ((4(O-H) + E(N\equiv N))$ $= 163 + (4*388) + 496 - ((4*463) + 944)) = -585\ KJ/mol$		1 1 1	5-7
	ب			وجه المقارنة	التفاعلات الطاردة للحرارة	التفاعلات الماصة للحرارة	2	1-7
				درجة حرارة محيط التفاعل	تزداد	تقل		
				إشارة ΔH	سالبة	موجبة		
7	أ	1	H_2CO					1-8
	ب	2	$n+2n+2 = 26$ $\quad 3n = 24 \quad n = 8$ الصيغة الجزيئية =(C_8H_{18})					1-8
	ج	1	ذرة كربون مرتبطة ب4 ذرات أو4 مجموعات ذرية مختلفة، وهذا يسمح بوجود المتشاكلات الضوئية.					7-8

8	أ		1- 5-برومو-3-كلورو- 2-ميثيل هكسان. 2- 2،2- ثنائي ميثيل -1-بيوتنول. 3- 4-برومو -4-كلورو- 1،1،1-ثلاثي فلورو -2- بيوتين.		1 1 1	4-8
	ب		1- $CH_3CHBrCH_2Br$ 2- $CH_3CHOHCH_2OH$ 3- $CH_3CHBrCH_3$ 4- $CH_3CH_2CH_3$		1 1 1 1	5-8
9	أ	1	الهيدروكربونات غير المحترقة(المركبات العضوية المتطايرة) - البعض منها مواد مسرطنة. - تكون(نترات البيروكسي أستيل) الذي يسهم مع أكاسيد النيتروجين في تكوين الضباب الدخاني. يتأكسد النيتروجين عند درجات الحرارة المرتفعة جدًا داخل محركات السيارات. $N_2 + O_2 \rightleftharpoons 2NO$ $2NO + O_2 \rightleftharpoons 2NO_2$ وتكون هذه الأكاسيد الأمطار الحمضية التي تسبب في (قتل الأشجار والأحياء المائية وتآكل المباني والمجسمات المصنوعة من الحجر الجيري وتآكل الفلزات مثل الحديد)	2		2-9
		2	تزود المركبات بمحولات محفزة تطلى بفلزات ثمينة ويتم تركيبها بالأنظمة الخاصة بالعوادم وتعمل على تحويل الأكاسيد الضارة والهيدروكربونات الغير محترقة إلى غازات أقل ضررًا من خلال التفاعلات الآتية : -أكسدة أحادي أكسيد الكربون إلى ثاني أكسيد الكربون الأقل ضررًا. - اختزال أكاسيد النيتروجين لتكوين غاز النيتروجين غير الضار. -أكسدة الهيدروكربونات غير المحترقة لتكوين ثاني أكسيد الكربون والماء	2		2-9
	ب	1	هو كسر متماثل للرابطة التساهمية وتحصل كل ذرة من الذرتين على الكترون من زوج الإلكترونات المشارك.	1		3-9

3-9	1 1 1 1		$Cl_2 \xrightarrow{UV} Cl^{\cdot} + {}^{\cdot}Cl$ $C_3H_8 + {}^{\cdot}Cl \longrightarrow C_3H_7^{\cdot} + HCl$ $C_3H_7^{\cdot} + Cl_2 \longrightarrow {}^{\cdot}Cl + C_3H_7Cl$ $C_3H_7^{\cdot} + {}^{\cdot}Cl \longrightarrow C_3H_7Cl$ $C_3H_7^{\cdot} + C_3H_7^{\cdot} \longrightarrow C_6H_{14}$	2		
5-9		1	**نيوكليوفيل**		أ	10
4-9		1	**يستخدم التفاعل صناعيًا في هدرجة الزيوت النباتية غير المشبعة مثل زيت تباع الشمس لتحضير السمن النباتي (المارجرين)، حيث تتحول الزيوت إلى مواد صلبة لينة لها درجة انصهار مرتفعة نسبيًا.**		ب	
8-9	2				ج	
11-9	2			1	د	

الهالوجينوألكان	التصنيف
$CH_3C(CH_3)_2F$	ثالثية
$BrCH_2\ CH_2CH_3$	أولية
$CH_3CH_2CH_2CH_2CHICH_3$	ثانوية

11-9	1		مجموعات الألكيل المرتبطة بالكاتيون الكربوني C^+ تميل إلى منحه الإلكترونات وبالتالي تقليل كثافة الشحنة الموجبة الموجودة على الكاتيون وانتشار الشحنة حوله ، مما يجعله أكثر استقراراً من حيث الطاقة .	2		
9-9		1	أصفر.	3		
	40	**20**	المجمـــــــــــــــــــــــــــوع			
	60					