شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

نموذج إجابة الاختبار التدريبي النهائي بمحافظة جنوب الشرقية

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الحادي عشر

روابط مواد الصف الحادي عشر على تلغرام

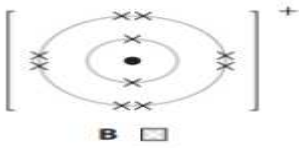
التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

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 جنوب الشرقية

-1



-2 O^{16} .

-3 أ- صح.

التفسير : تبعًا لمبدأ لوشاتلييه يزاح موضع الاتزان في الاتجاه الذي ينتج حرارة (الاتجاه الأمامي).

ب- تخفيض الضغط تزداد كمية NO لسير التفاعل نحو الحجوم الأكبر(عدد المولات) (عدد الجزيئات) الاتجاه الأمامي.

$$4NH_{3(g)} + 5O_{2(g)} \leftrightharpoons 4NO_{(g)} + 6H_2O_{(g)}$$

ج-

$$K_C = (NO)^4.(H_2O)^6/(NH_3)^4.((O_2)^5$$

-4 $P_{(SO3)}=n_{so3}.P_T / n_t$

$=0.4x(250)/(0.4+1.2+2.4)$

$=25atm$

-5 أ- طارد للحرارة.

K_P تتناسب عكسيًا مع قيم درجات الحرارة (التفاعل طارد) (يقل تركيز النواتج مع الارتفاع في درجات الحرارة).

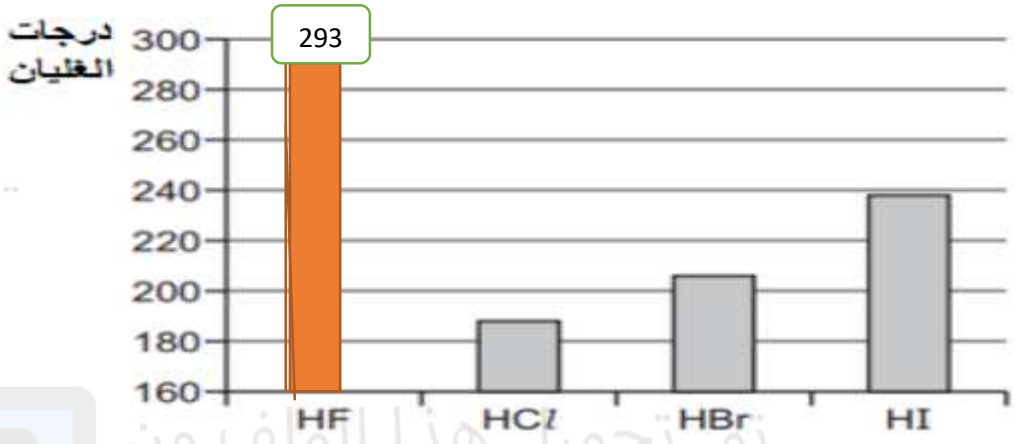
$$2NO_{(g)} + O_{2(g)} \leftrightharpoons 2NO_{2(g)}$$

ب-

قيم K_P تظل ثابتة لأن التغير في الضغط عند ثبوت العوامل (الظروف) الأخرى لا يؤثر على قيمة K_C إذا كان التفاعل في حالة اتزان.

6- أ-الرابطة الهيدروجينية : هي رابطة كهروستاتيكية تتم بين جزيئات المركب القطبي عندما تقع ذرة الهيدروجين والتي تحمل شحنة موجبة جزئية بين ذرتين لهما سالبيه كهربائية عالية.

ب-



تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية

ج- بسبب زيادة عدد الإلكترونات في ذرة I عن ذرة Br مما يتسبب في زيادة قوى ثنائي القطب اللحظي – ثنائي القطب المستحث مع ازدياد حجم الجزيء.

7-

العناصر	O	H	C
النسبة المئوية	23.5	5.92	70.58
الكتلة المولية	16	1	12
عدد المولات	1.46875	5.92	5.88166
النسبة بين عدد المولات نقسم علي أصغر رقم مولي 1.46875	1	4	8

الصيغة الجزيئية(الأولية) : C_8H_4O .

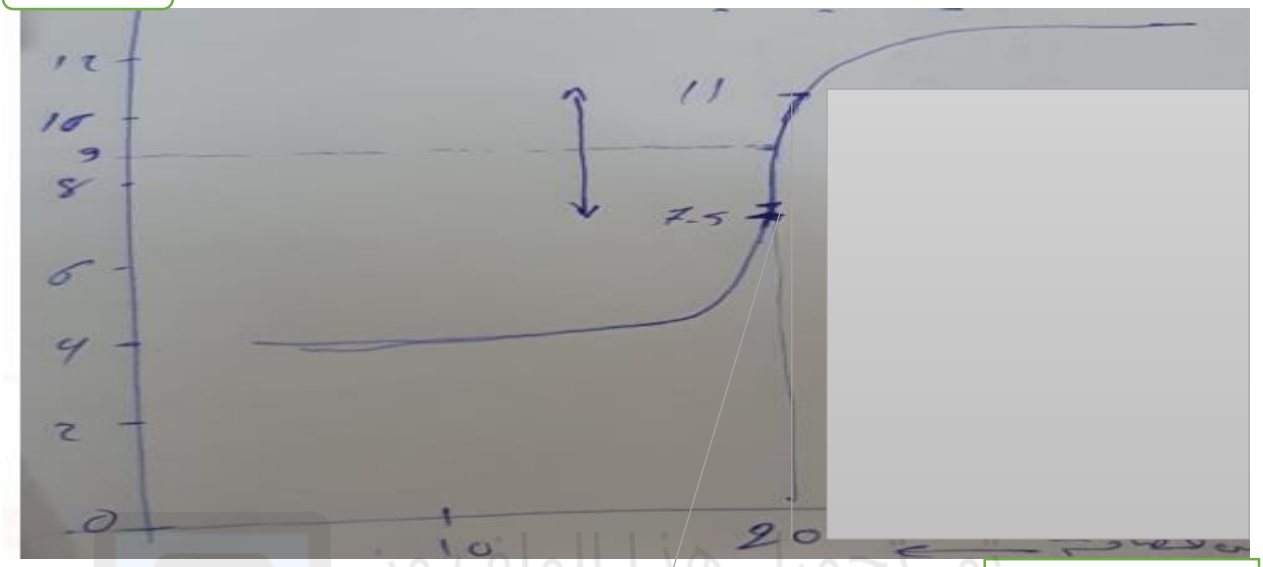
8-أ- معايرة حمض ضعيف (البروبانويك) لأنه يتأين جزئيًا في محلوله مع قاعدة قوية تتأين تأينًا تامًا في محلولها.

ب- كاشف الكريزول البنفسجي يتغير لونه بين PH= 9.2: 7.2 وهي قيم تتوافق مع النقطة التي يقع فيها تأثير التغير الحاد للـ PH .

ج- كلاهما حمض ضعيف لهما نفس مدى الانحدار ونوع الكاشف.

د- $n = M \times V = 0.025 \times 0.08 = 0.002$ mol

PH



حجم القاعدة المضافة

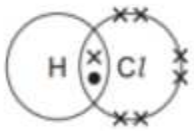
C	1 090	2 350	4 610	6 220	37 800	47 000

-9

- ارتفاع كبير في قيمة طاقة التأين الخامس دليل على كسر مستوى طاقة جديد مكتمل (من السهل نزع 4 الكترونات) وبالتالي يقع العنصر في المجموعة الرابعة.

-10

A



ب- بسبب وجود الروابط الهيدروجينية بين جزيئات الإيثانول والتي تحتاج إلى طاقة عالية لكسرها فترتفع درجة الغليان.

11- رباعي الأوجه.(يحيط بذرة الكربون المركزية أربعة أزواج من الإلكترونات المشتركة بحيث تتساوي قوي التنافر بين أزواج الإلكترونات المشتركة).

$$Cr_2O_7^{2-} + 3\,Zn + 14H^+ \rightarrow 2Cr^{3+} + 3\,Zn^{2+} + 7H_2O$$

-12

13- أ-

طاقة التأيّن الأولى لعنصر ما هي الطاقة اللازمة لنزع إلكترون واحد من كل ذرة موجودة في مول واحد من ذرات ذلك العنصر في الحالة الغازية (لتكوين أيونات غازية تحمل شحنة مقدارها 1+).

ب- لسهولة نزع إلكترونات التكافؤ (ضعف قوى التجاذب بين شحنة النواة الفعلية والإلكترون – عدم الامتلاء الكلي أو النصفي للأفلاك الذرية بالإلكترونات).

14- أ- C_2H_6 . لاحتواء التركيب البنائي على أربعة أفلاك ذرية مهجنة تتجه محاورها من الذرة المركزية نحو القمم الأربعة لرباعي الأوجه مشكلة زاوية مقدارها 109.5^0.

موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

تتكوّن روابط الإيثان جميعها عبر التداخل الخطي للأفلاك الذرية المهجّنة (sp^3) لذرتَي الكربون إحداهما مع الأخرى أو مع الأفلاك 1s لذرات الهيدروجين الست.

ب-

ج- رابطة سيجما (σ).

15- +6 .

16-

العنصر	Na	Mg	Al	Si
نصف القطر الذري Pm	186	160	143	118
السالبية الكهربائية N_P	0.9	1.2	1.5	1.8

17- 6 .

$$\underline{a}\ C_2H_4 + \underline{b}\ H_2O + \underline{c}\ H^+ + 2MnO_4^- \rightarrow \underline{d}\ C_2H_6O_2 + \underline{e}\ Mn^{2+}$$

التغير في عدد تأكسد الكربون = -1 - 2- = 1 .

التغير في عدد تأكسد المنجنيز = +2 - 7+ = 5

عدد ذرات الأكسجين في الطرفين = 10.

عدد ذرات الهيدروجين في الطرفين = 30

الشحنات الكهربائية متساوية على الطرفين = +4

$$5C_2H_4 + 2H_2O + 6H^+ + 2MnO_4^- \longrightarrow 5C_2H_6O_2 + 2Mn^{2+}$$

18- أ- نترات III الصوديوم (نيتريت الصوديوم)

ب-

$$2NaNO_2 + 6Na \longrightarrow 4Na_2O + N_2 .$$

تم تحميل هذا الملف من
موقع المناهج العُمانية
alManahj.com/om

ج- العنصر الذي حدث له أكسدة معدن الصوديوم من صفر إلى 1+.

- العنصر الذي حدث اختزال النيتروجين من 3+ إلى صفر.

19- حمض البيرأستيك CH_3CO_3H

$$K_C = \frac{[CH3COOOH]}{[CH3COOH][H2O2]}$$

$$0.37 = \frac{[CH3COOOH]}{0.5X0.5}$$

$$= 0.37X0.5X0.5 = [CH3COOOH]$$

0.0925mol/L

20- تزيد شدة اللون البني.

21- أ -HCl

لأنه من الأحماض القوية تامة التأين فيسهل فقد البروتون وتقل قيمة PH ويزداد حجم الغاز المتصاعد عند التفاعل.

الأحماض الأليفاتية > الأحماض الأروماتية > الأحماض المعدنية

تزداد قوة الحمض (تقل قيمة PH)

ب-

$$CH_3COOH_{(L)} + H_2O_{(L)} \rightleftharpoons CH_3COO^- + H_3O^+.$$

21- أ- مركب كلوريد الصوديوم.

وذلك للترتيب المنتظم للأيونات المتراصة بفعل قوى الجذب الكهروستاتيكية القوية داخل الشبكة البللورية. (عدم القدرة على التدفق أو الانسياب أو السريان) (التقيد) .

(فرق السالبية الكهربائية بين ذرتي الصوديوم والكلور أكبر من 1.7).

ب- لحرية حركة الأيونات في المحلول نحو الأقطاب الكهربائية عند تعرضها لجهد كهربائي.

alManahj.com/om