

مخاض (محل و محام) (دقيقة على C)

- ٢) اصعب pH بعد إضافة ا.د. حول ٧
صا $Ba(OH)_2$
- ٣) اصعب pH بعد إضافة ٠.٥ و.د. حول
(أول ٠.٥ ملل من المحلول) صا
مادة HNO_3

ماتول
ما من جدول يبي للمواد عند اذنته أيه عمل صا
م.د. حول ٧

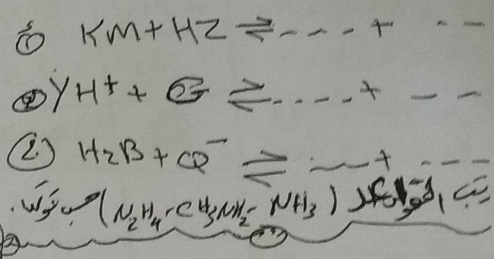
المادة	HA	H ₂ B	HQ	Y	G	NH ₄ Cl	CH ₃ COOH	NH ₄ Cl
[OH]	10^{-11}	10^{-12}	10^{-13}	10^{-14}	10^{-15}	10^{-16}	10^{-17}	10^{-18}

- ٤) محلول منظم معرّف من القاعدة
(B) و صا الملح (BHI) لمخاض
التركيز وقيمة pH للمحلول (١١) جـ
- ١) قيمة الايونات
٢) صا K_a للقاعدة

١) صا قيمة الخلف المرافقة لا صفت
٢) صا قيمة القاعدة المرافقة الخلف
أعلى (pH)

٣) صا الخلف المرافقين H^+ و H_2B
٤) صا الخلف المرافقين (NH_4^+) و (NH_3) أي أعلى pH
(أول ٠.٥ ملل و صا K_a للقاعدة)
علاقة صا $K_a = K_b$ و $K_a = K_b$

- ٥) اصعب عدد مولات الملح لـ
تظهر عندي إضافة ا.د. حول
صا HCl يتغير pH بعد
٠.٥ و.د. في المحلول ٠.٥ ملل



- ٥) محلول منظم معرّف من ٠.٥ و.د.
حول ٧ من الخلف H_2OCl و صا
محلول ٧ من الملح $Ba(OH)_2$
ذا كانت $K_a = 10^{-11}$ جـ
١) قيمة الايونات
٢) اصعب pH للمحلول بعد إضافة
٠.٥ و.د. حول صا H_2B
٣) اصعب عدد مولات KOH لـ
إذنا صا للمحلول (٠.٥ ملل)
٤) صا الخلف المرافقين (NH_4^+) و (NH_3) أي أعلى pH

٥) محلول منظم معرّف من ٠.٥ و.د.
حول ٧ من الخلف H_2OCl و صا
محلول ٧ من الملح $Ba(OH)_2$
ذا كانت $K_a = 10^{-11}$ جـ
١) قيمة الايونات
٢) اصعب pH للمحلول بعد إضافة
٠.٥ و.د. حول صا H_2B
٣) اصعب عدد مولات KOH لـ
إذنا صا للمحلول (٠.٥ ملل)
٤) صا الخلف المرافقين (NH_4^+) و (NH_3) أي أعلى pH

٥) صا الخلف المرافقين (NH_4^+) و (NH_3) أي أعلى pH

٥) صا الخلف المرافقين (NH_4^+) و (NH_3) أي أعلى pH

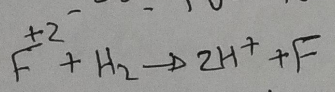
(ملاحظة: سائل وحمض)

في الملاحظة، نسبة الظفران $\frac{1}{2}$ نسبة عوينة له

- (*) يستطيع M أكسدة G إلى يستطيع أكسدة A.
- (*) قدر من ذرات K عند تفاعل K^{+2} مع E
- (*) لا يتفاعل G مع جفن محقق ولا يظلم غاز الهيدروجين بينما K يتفاعل ويظلم غاز الهيدروجين
- (*) لا يمتص جفن محقق E في وعاء من مادة F

- (1) حدد أحوال عمل فوكس.
- (2) ما صيغة جفن محقق غير حاصل مختزل.
- (3) حدد قاربت عمل فوكس لا أكسدة له.
- (4) هل يمكن تفاعل 2 مع جفن وعاء من المادة M.
- (5) هل يظلم F غاز الهيدروجين عند تفاعله مع حمض HCl المتققف.
- (6) اكتب التفاعل الذي الحلية مكونة من (A, E).
- (7) ما الصيغة الذي تقل كتلته في فوكس من (K, M).

عند التحليل الكهربائي لمحلل المادة (E) اكتب تفاعل الهيدروجين



(8) عند تفاعل M بطبقة من A اكتب تفاعلها مع حمض الهيدروجين

(ملاحظة: محلول مطبول)

ظنني: ما وزن المعادن التي نسبة على وسط قاعدية وعدد الصلابة الموكسدة المختزل ونصف تفاعلها، وتأكد من لاقتدل

- (1) $MnO_4 + ClO^{-OH} \rightarrow Mn^{+2} + ClO_2$
- (2) $CuS + NO_2 \xrightarrow{OH^-} N_2 + Cu^{+2} + S$
- (3) $OH^- + Br_2 \xrightarrow{OH^-} Br^- + BrO_3^-$
- (4) ما عدد ذرات Mn في (MnO₄)⁻ وما عدد ذرات Br في (BrO₃)⁻

من: من ارجو ولا لبي

المختزلة	E ⁰	ما صيغة الجفن
Al ⁺³	1,76 -	عامل فوكس
Cl ₂	1,36	ما صيغة جفن قوي عامل فوكس
Cd⁺²	0,40	ما صيغة الجفن المختزل لا يتفاعل
Ag ⁺	0,80	ما صيغة جفن كحلية (Cu, Zn)
Zn ⁺²	0,76 -	هل هو اتجاه تفاعل الازدواج
Cu ⁺²	0,34	
Ni ⁺²	0,25 -	

والايونات في كحلية (Ag, Ni)

- (6) هل يمكن تفاعل 2 مع Zn في وعاء Al
- (7) هل يمكن تفاعل تزان Cu في وعاء Ag
- (8) لا يظلم غاز الهيدروجين عند التفاعل مع الجفن المتققف (Zn, Cu) اكتب تفاعل الهيدروجين التحليل الكهربائي
- (9) املوا CuCl₂ واملوا AlCl₃

ملاحظة: ملاحظة

الاسماء
التي في

من الجداول التالية ولما اراد ان يصححها :
ع

٦. اليونانية شائعة

المعلومة	الكتابة
شقة ويضرب بها من A الى B	A-B
تكررت C عند تفصيل P	C-D
تعدد الخيارات في الاعطال	F-G
تقل كلفة C في البنية	M-Q
تكررت B	B-D

يخفف على كل من A, C, F
كل منهم على المسحوق والفاصل بين

الرمز	التفاعل
U	$U^2 + S \rightarrow SK + L$
T	$T + S^2 \rightarrow T + S$
S	$S^2 + L \rightarrow S + L^2$

٧

الرمز	المادة
0.80	$A_2 +$
0.50-	$M_1 + 2$
0.77-	$2N^2$
1.47-	K^+
1.77-	$A_1 + 3$
0.24	$CU + 2$
1.01	Am^3
1.27	Cu

٨

الكتابة	تفاعلات
1.01	$W + Q \rightarrow W + X^2$
0.47	$Z + R^2 \rightarrow Z^2 + R$
0.50	$GAH^+ \rightarrow H + A$
1.01	$R^2 + A \rightarrow R + B$

١ صافية

٢ صافية

٣ في شكل P

٤ في كلفة

٥ هل يعين

٦ عدد الفترات

عاطف على حوكمة في كل حبه -
عاطف الفتر في الفتر ان يكونا كلية W انه زهره حبه -
عدد الفترات (cur A) وفي شكل B في كلفة (M, B) L
هل يعين حيفا اقل 2 في وعاء من L
عدد الفترات التي تطولها في البداية وحين يتركها على وجهها طويلا
مما يك (2, 3, 4, 5, 6, 7, 8, 9, 10, 11, 12, 13, 14, 15, 16, 17, 18, 19, 20)
مما يك (A, U, T, B, F, I, C, R, S)
تكتب تفاعلها وتسمى والتعبير في تفاعلها وكيفية كتابة (A, C)
استنتج تفاعلها الملمس والمربوط في التفاعل، كما ان في جدول (A, B, C) وهو

بعض النماذج الرياضية

في شركة الطيران

بداية شهر كانون الثاني ١٩٨٧

النتيجة

من كمية تسمى لتقال

$$A + B \rightarrow AB + 90 \text{ كج}$$

الوزن	الكمية المتبقية	طوبى لبقا
١٥٠	٧٥	٢٠
١٥٠	١٥٠	٧٥

الوزن (كج)	الوقت (س)
١٥٠	١٠
١٤٢	١٠
١٥٠	١٥

في هذا الجدول نرى
 $X_2 + 3M = 2Z$
 هذا جدول سرعة إنتاج
 (ج) في الفترة من
 (١٥-١٠) سنة

العلاقة بين M و Z بدلالة X_2

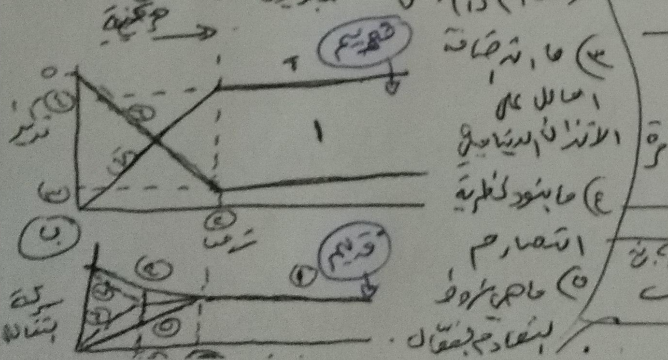
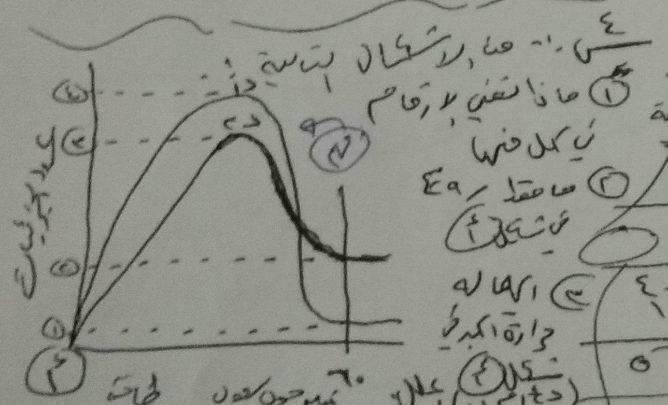
إذا عملاً ما إذا أصبح تكيز A من
 ١٠٨ إلى ١٠٤ خلال ٣ دقائق
 حسب معدل سرعة A

وإذا كانت ان مقدار تقاض
 في طاقه ونوع، بحسب انشطه
 بعدد ساعات العمل (١٠ كيلومتر/ساعة)

- (١) حسب a لتقال لإنتاج مع
- ويكون عامل مساعد
- (٢) جافعية ΔH
- (٣) كل تقاضى خارج UP للطاقه
- (٤) عامل تقاضى Ea (الطاقه لتتيط العمل وسهولة تقاض)
- (٥) والعوامل الجوده في سرعة تقاض

الوقت (س)	$[A]$	$[B]$	سرعة تقاض
١	١٠٠	١٥٢	١٠٠
٢	١٠٠	١٤٢	١٠٠
٣	١٠٠	١٣٦	١٠٠

هذا الجدول تبين ان
 سرعة تقاضى تتغير مع
 تركيز A و B في
 كل لحظة
 حسب K وكلها
 مع الوحدة



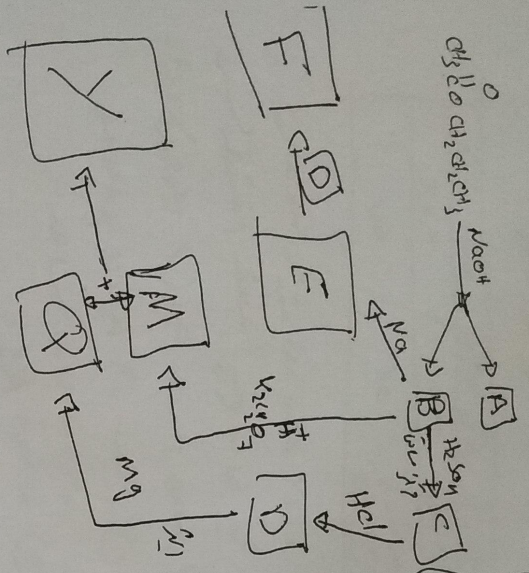
الوقت (س)	$[A]$	$[B]$	$[Q]$	سرعة تقاض
١	١٠٠	١٥٢	١٠٠	١٠٠
٢	١٠٠	١٤٢	١٥٠	١٠٠
٣	١٠٠	١٣٦	٢٠٠	١٠٠
٤	١٠٠	١٣٠	٢٥٠	١٠٠

جدول (د)
 عند تقاضى A بمعدل 100 جزيئات/ثانية
 تقاضى B بمعدل 152 جزيئات/ثانية
 جزيئات Q بمعدل 100 جزيئات/ثانية

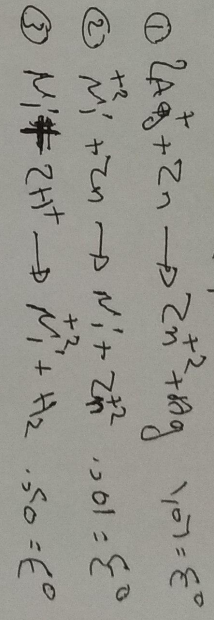
حيث $K = 100$ لهذا التقاض $A + B \rightarrow AB + 90 \text{ كج}$
 ووجدت مضاعفة A من 100 إلى 104 خلال 3 دقائق
 سرعة التقاض Q من 100 إلى 104

سوال ۱۰

سوال: اکسیداسیون، ایزومریسم



سوال ۱۱: معادلات شیمیایی

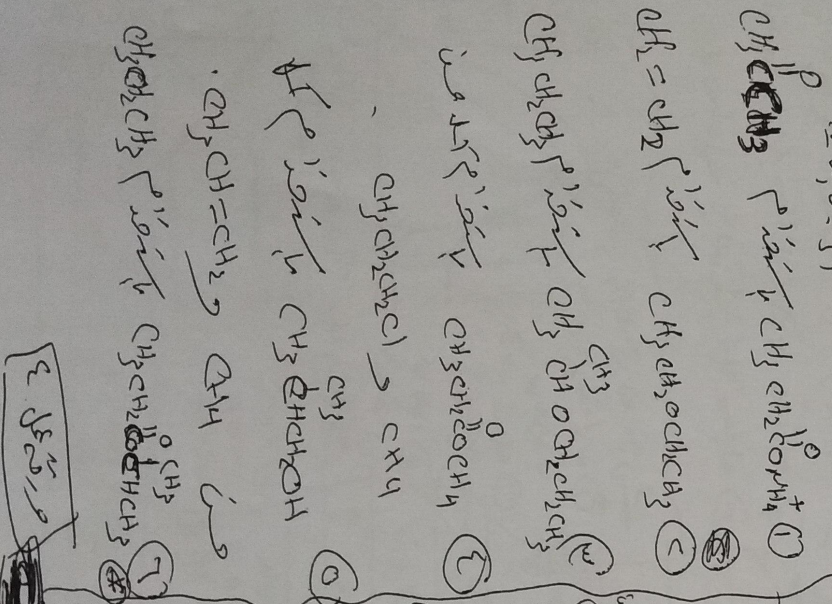


۱) عدد اتمی و ایزومرهای ضعیف و قوی
 ۲) عدد اتمی و ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۳) کلیه Ag^{+} , Ni^{+2}

ایزومر	عدد اتمی
$\text{A}^{+2} + \text{B}^{+2} \rightarrow \text{C}^{+2} + \text{D}^{+2}$	۱۰۰
$\text{M}^{+2} + \text{E}^{+2} \rightarrow \text{F}^{+2} + \text{N}^{+2}$	۱۰۰
$\text{G}^{+2} + \text{M}^{+2} \rightarrow \text{H}^{+2} + \text{N}^{+2}$	۱۰۱

۱) ریب ایزومر $\text{C}_4\text{H}_8\text{O}$
 ۲) عدد اتمی و ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۳) ایزومرهای ضعیف و قوی

سوال ۱۲: ایزومریسم، اکسیداسیون



۱) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۲) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۳) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۴) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۵) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۶) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۷) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۸) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۹) ایزومرهای قوی و ضعیف
 ۱۰) ایزومرهای قوی و ضعیف