

كلية العلوم

القسم : الكيمياء

السنة : الثالثة



٩



المادة : كيمياء غروية

المحاضرة : الخامسة / نظري /

{{{ A to Z مكتبة }}}}

مكتبة A to Z Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية

يمكنكم طلب المحاضرات برسالة نصية (SMS) أو عبر (What's app-Telegram) على الرقم 0931497960



المترافق معها أنه يوصل إلى انتشار الجريمة
 ماردة متولدة طرائق حصرية
 بالبيئة المترافق معها
 المترافق معها يحيى المترافق المترافق المترافق
 وحيى المترافق المترافق المترافق
النهاية انتشار جريمة حصرية
 في المواد العادلة صدر البريد قول C و C_s مترافقان نوع
 المواد العادلة C مثل الصابون الغرف بين C و C_s يحيى المترافق
 بـ C_s انتشار جريمة
 $C \approx C_s$ حيث يكون الغرف $(C_s - C) \approx A$
 يحيى صدر

$$F = -\frac{d\sigma}{d\mu}$$

- يعمّاص : ظاهره مزيّانة وجميلة أو على نصل الأرات وجزيّان علاجها
لـ^ج في حلب أوراده سائلة

وهي عملية متحركة غير قابلة للارتداد (المطرقة) ، ذات اكتشافات املاك اخلاقية تؤدي الى
تحصل على مفهوم اسلامي ويسعى الى تطوير مفهوم اخلاق اسلامي للعالم العربي

Adsorption



أوبرا

- ١٠- الذرات والجزيئات والكتوريات
خارج المادة (اطارنة) على الماء
يسقط الماء

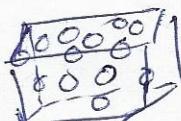
exothermic process

It is an

فإن لا يكون عاززاً في الملة
العزة

1912-13 (1st year) - 0

Absorption



✓ Pérol

- الخطوة الأولى: إزالة الendothelium
الخطوة الثانية: إزالة المنسف
الخطوة الثالثة: إزالة المنسف
خطوة إزالة المنسف

٤- قرآن
الكتاب العظيم

1500000000

٦

الخطوات الستة لعملية الامثلية

$$\mu = \mu_0 + RT \ln C$$

لا تتحتم التراكيز

$$\mu = \mu_0 + RT \ln \frac{P}{P_0}$$

في حالة الغازات

$$\Delta \mu = 0 + RT \frac{dC}{C}$$

$$\Delta \mu = RT \frac{dC}{C}$$

adsorption امتصاص
absorption امتصاص
desorption امتصاص
exothermic process انتشار

الخطوات الستة

$$\Gamma = -\frac{dG}{d\mu} \Rightarrow \Gamma = -\frac{dG}{RT \frac{dC}{C}} \Rightarrow \boxed{\Gamma = -\frac{C}{RT} \frac{dG}{dC}}$$

عندما ينفصل امتصاص المقادير بالجهاز الموزع ، فما يتحقق لا يتحقق في بقية الموزع عما يتحقق في بقية الموزع ، لأن الصابورة والتجويف تتحدد كلها بودية الموزع

حيث أنه بازدياد الموزع ينخفض امتصاص الموزع

حيث أنه بازدياد الموزع ينخفض امتصاص الموزع

$$\frac{dG}{dC}$$

أمثلة على امتصاص الموزع

١- امتصاص الغازات بروباول مع الصخور

وهو امتصاص الماء المطردة لغase روباول على الصخور أو روابط هيدروجينية صلبة

أو بساط مع حسب نوع الصخور.

٢- امتصاص الأسيدي: تنتهي روابط كيميائية (ألكهولية - كربونات) بين الماء المطردة واللغز الذي تتحدد على حسب كثافة روابط روابط الماء المطردة.

* صور لامتصاص الغازات

١- عالي: حيث يتحقق انتقال امتصاص الماء المطردة

٢- عالي: لا يتحقق بسبب الماء المطردة حيث أنه امتصاص الماء المطردة يتعامل مع فوهة الماء المطردة من روابط كيميائية.

٣- عالي: ليس من المطردة أن تتحقق امتصاص الماء المطردة في وصفة مبردة عادة عادة ، حيث أن انتقال روابط كيميائية تتحقق في درجة حرارة عادة

أمثلة على امتصاص الماء المطردة

٤- يمكن أن يُؤدي لـ (الغيريبي) عدة طبقات (غير أصل المادة المفترض عنها) في حال بـ (غيريبي الصور الغازية)

٥- بيان المعاشرات المترتبة على دفع درجة الحرارة وذلك كانت المعاشرات عبارة عن انتظام في حفظ درجة الحرارة في مختبرات المعاشرات وبذلك يتحقق الهدف بتوفير حالة درجة حرارة ملائمة.

(مُوَحَّدَةٌ لِّلْأَيْمَانِ)

۱- دوڑی (۱) تحریک و تکمیل
۲- عکس گاوی

٢- دَعْيَةٌ : يُعْلَمُ الْمَادُونَ الْمُتَقَاعِدُونَ الْمُكَبَّلُونَ
٣- صَوْمَهُ : اِنْجَانُ الْمُبَاهِيَنَ صَوْمَهُ وَسَكِّلُ طَبِيعَةِ اِفْرَارِيَّهُ وَاصْدَهُ حَتَّى يُجْعَلُ
اِرْأَسَهُاتِ وَرَكَاتِهِ لَا يُوجَدُ بَالَّذِي سَكِّلَ طَبِيعَةَ اِلْهَارِيَّهُ.

٥- نُزُل درجه الحرارة محل زرارة في ظاهر لفترة، وبهذا يُفرض درجة الحرارة
في كل عام، عند ارتفاع درجة الحرارة، على البالغين، في تفاعلهم مع البيئة، حسب لوسائطهم، يُزداد
التفاعل مع البيئة، أو في ظاهر حسب طبيعة التفاعل صافٍ أم ناتئ الحرارة

های تکمیلاتی ایجاد شده در جهت احراز یعنی زیارتگاه و پویا ریاست ایجاد شده در جهت احراز یعنی اتفاقات.

عین علیه اشاره اصرار اولیه تا پیش از تلاع و بعده از
بعده و بعد از اصرار اصرار اولیه تا پیش از تلاع و بعده از

==: هل تؤدي رسالة علماء المغاربة زيارة لتونس وبرقة أم سلامة؟

محاذيفات الافتراضية هي مصطلحات تعبيرية اكبر من الكل وعملاً يمثل الكل افتراضياً يكتب
من قلم اكبريات لا يحتمل اقل اكبريات فهو درجة درجة حرارة ينبع المفهوم افتراضياً
لذلك درجة حرارة وبالذات ينبع افتراضياً افتراضياً.

١٧. جسم أهدر من العز من أنه ينافر ٣ جسم العذاب
النافذ في بباب در

$$\Delta G < 0$$

DE-DO-G-+1-DO

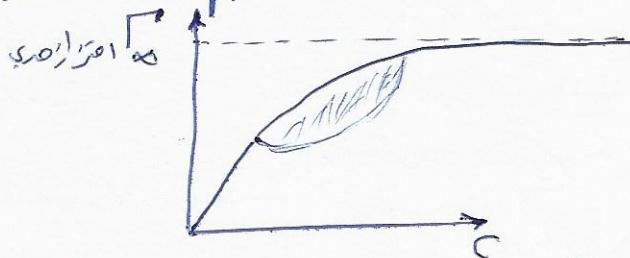
25

DNA.

د. ح. ز. د. ح. ز. د. ح. ز.

فيما يلي ملخص متفق عليه لاعتراض وصيغة المذكرات لغيرها

جـ زـارـةـ الـرـيـكـزـ وـعـدـ مـاـ عـدـكـ الـلـمـعـ عـلـيـكـ يـعـ اـعـ مـلـكـيـهـ [ـرـيـارـكـافـرـ]ـ
وـعـدـ مـاـ عـدـكـ بـرـيـكـ كـافـرـ يـعـ كـافـرـ كـافـرـ [ـرـيـارـكـافـرـ]



علم فقهاء هنري:

افتراز هری اند علامه لاعز
بالرکز علامه مخدوم

$$\text{مطابق} A = k_n c$$

$$\text{معنی ارجمندی} = k_n \cdot c$$

لـ صالح الموارد الصناعي طبعة

وهي تأخذ

وَالْمُؤْمِنُونَ وَالْمُؤْمِنَاتُ

البيوجرافي (n=1)

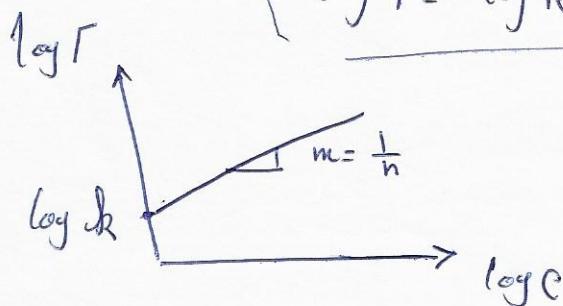
للمزيد من المعلومات وتنزيل الملفات [انقر هنا](#)

اكلات على اختبار مابين الماء

$$\log A = \log k + \frac{1}{n} \log C \quad \text{مقدار} \quad \text{اللوكارين}$$

$$\log \beta = \log \Gamma \quad \text{العوارض المضائة طبعياً}$$

$$\log \Gamma = \log R + \frac{1}{n} \log C$$



مداده هر چیز

٥) كمبيت تؤثر الموارد المختلفة في K و n ؟

١- أسطوانة سدادة المخوم الضرر أو جسمية : تؤدي زيارة قيمة K كل كانت الأعزرار أكبر.

* تؤدي زيارة مفاجئة n

٢- رخص رخصة المخالفة في حالة الأعزرار الضئيل : يقل الأعزرار بارتفاع درجة الحرارة، وبالتالي تؤدي زيارة الأعزرار الضئيل ويزداد n بفع أثغر ونسبة n .

٣- عوائد ساقص الأعزرار وبالتالي ساقص قيمة K .
محاطة بـ أياعي الأعزرار تؤدي إلى تناقص حالية القيمة الضررية ويزوي K ساقص الأعزرار على ضل رخص رخصة المخالفة - الذي يزيد من الأعزرار الضئيل.

٤- الفع المخبي للضرر المخالفة .

- عند تأثير المفع المخبي ضئيل [موارد مصادفه ضئيل أو مصادفه ضئيل] ملحوظة أنه

- هناك سبب صغير منه أي (n) ينبع صغير ذو ساقص قيمة (n)

- عند تأثير المفع المخبي ضئيل \Leftrightarrow تؤدي زيارة الأعزرار إلى زيارة K

$$A = K \cdot C^{\frac{1}{n}}$$

$$\log A = \log K + \frac{1}{n} \log C$$

عما يليه المفهوم

ويعتبر كثافة $\log A$ بـ n متن $\log C$ إذا كانت الأعزرار ضئيل

عوائد قيمة K و n ضئيل

صيادلة لا تؤثر : أسمى المفع المخبي الضررية الكرينة في صيادلة الأعزرار ووجه

عندما يتأثر المفهوم المخبي صيادلة المخالفة صيادلة المفهوم المخالفة

(المفهوم المخالفة) الأعزرار

أعزرار ضئيل وصيادلة المفهوم

٢) المفهوم المخالفة ضئيل أكثري المفع

٣) المفهوم المخالفة ضئيل الضررية صيادلة المفهوم المخالفة

- بـ أعزرار ضئيل المفهوم ينبع الضرر المخبي لأن المفهوم ضئيل

- عددة الأعزرار ضئيل المفهوم المخالفة تـ متـ ضئـيلـ الـ ضـرـرـيـ وليس لها عددة المفهوم المخالفة

الضرر المخالفة ضئيل

$$F = \frac{1}{b} + \frac{bc}{1+bc}$$

طبيعة المفهوم

٢) بـ أعزرار ضئيل

٣) F : أعزرار ضئيل (عما يليه المفهوم المخالفة ضئيل الضررية)

٤) الضرر المخالفة ضئيل

$$F = F_\infty \frac{bc}{1+bc}$$

مدونات اجتماع اسلام

$$A = A_\infty \frac{bc}{1+bc}$$

عِيَامَةٍ تَحْلِي
(bc) مُعَارِفَةٍ بِالْوَاحِد

١- دراي الماء صياغة العوارض نحو النحو النحو

$$\Gamma = \Gamma_{\alpha}{}^{\beta\gamma}$$

$$\Leftrightarrow F = F_0 \frac{bc}{1+bc}$$

45°

- ١١. دكت. المركب في العلوم الحسّيّة ^{أ. دكتور} عميداً لـ كلية التربية في كلية الواحد الأمان (b.c)

$$\Gamma = \Gamma_\infty$$