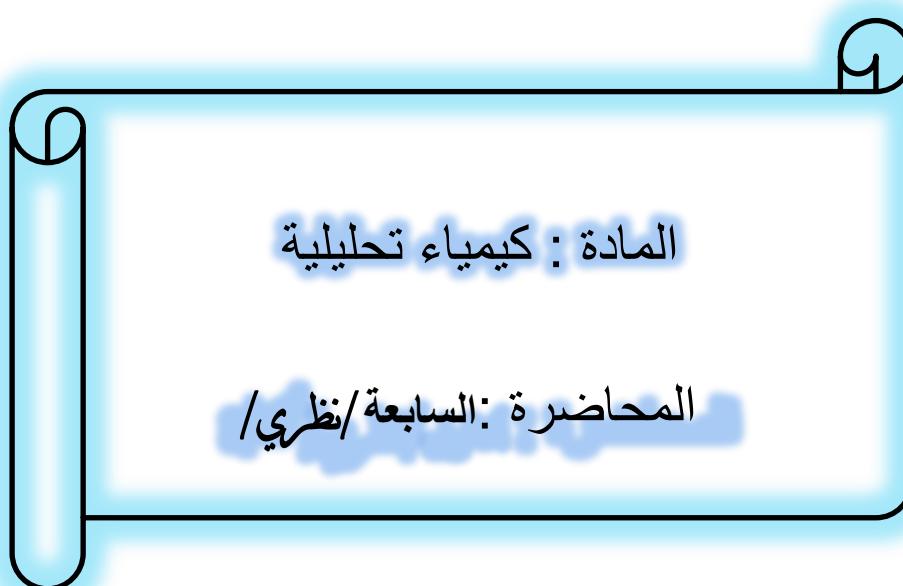




كلية العلوم

القسم : علم الحياة

السنة : الثالثة



{{{ مكتبة A to Z }}}

مكتبة A to Z Facebook Group

كلية العلوم ، كلية الصيدلة ، الهندسة التقنية ، تكنولوجيا المعلومات والاتصالات

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



الدكتورة: رزان هنري بلوك



المحاضرة:

الباب السادس

التاريخ: / /

القسم: العلوم

السنة: الثالثة

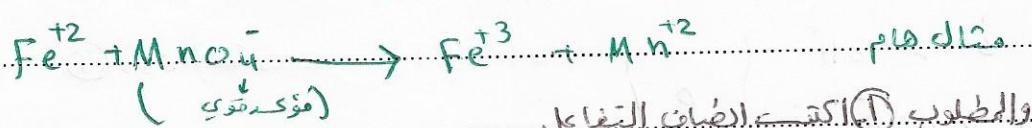
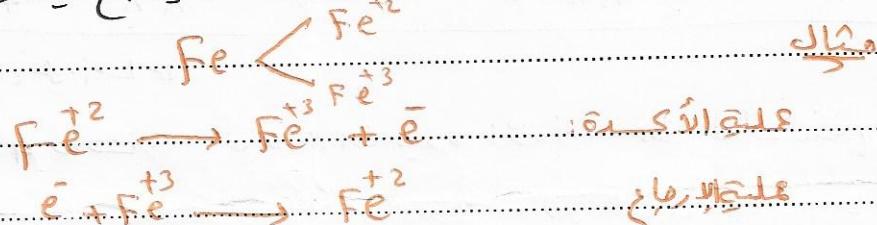
المادة: تسامي كل الله

A to Z Library for university services

جـ عـلـمـاـ الـأـلـهـ الـرـجـاعـ عـلـيـهـ مـسـاقـتـانـ دـوـرـاـ فـنـاـ حـلـ الـأـكـرـةـ لـأـبـدـ حـلـ الـرـجـاعـ وـالـيـحـرـتـ

الدُّرْجَاتُ الْأَرْبَعُونَ وَالْأَوْلَى مِنْ كُلِّ الْكُلُّ مِنْ أَنْ يَقُولَ لِلْفَقِيرِ إِنَّمَا يَعْدُ إِلَيْهِ الْمُتَعَذِّرُ - الْكَذَّابُ

الذكاء في عملية فتح الضرر أو إغلاقه... الرابع هي عملية انتساب الصنف إلى الكرون ذراً أكثر



(نصف الأدلة، نصف البرهان) ② ③ (الكت معادلة المقدار) اكتب العدالة ④

ملاحظة تحذير باتجاه الملا: دعوه أن يستخدم جي تفاصيلات الاكاديمية والبرهان معاملة تهمي لرنت

وهي معادلة «صيغة العالم العربي» ثرست وهي تربط بين كمون المثلية والتراكم المولار

المواعيد المدرسية ونظام الاتصال والتواصل بالمدرسة

$$E = E^{\circ} - \frac{0.059}{n} \log \frac{[\text{Red}]}{[\text{Ox}]}$$

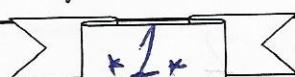
مقدار النكال المترافق

مقدار تأثير الماء

مقدار تأثير الماء

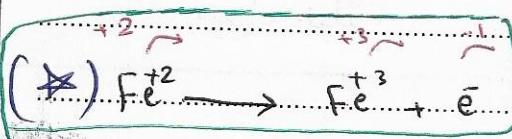
مقدار تأثير الماء

مقدار تأثير الماء





الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج



عملية الأكسدة جو الماء

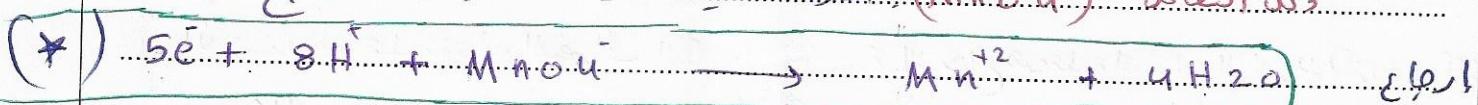
عملية الارجاع



الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج



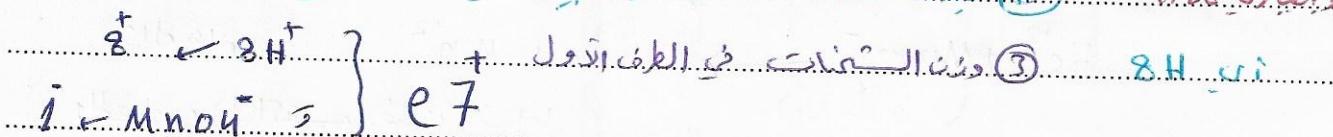
عملية التفاعل الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج



نواتي الأوكسجين والهيدروجين في الماء

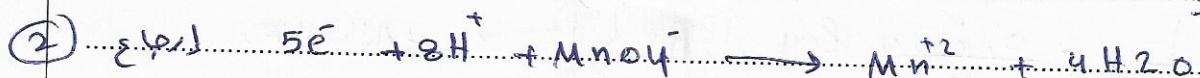
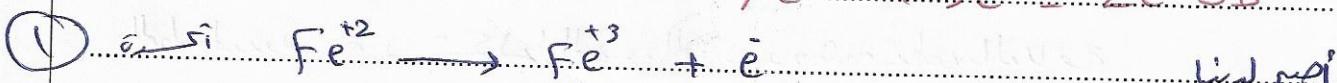
في الماء يذرات O في الطرف الثاني ولا ذرة أوكسجين للاء في الماء

$4H_2$ يذرات H2O في الماء يذرات H2O في الماء



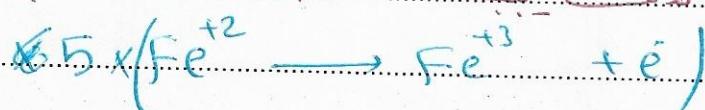
في الطرف الثاني الناتج الناتج الناتج

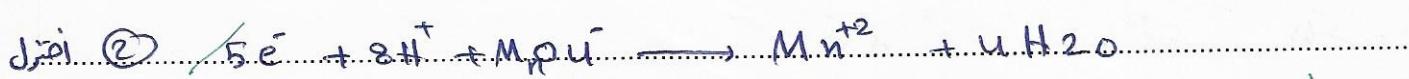
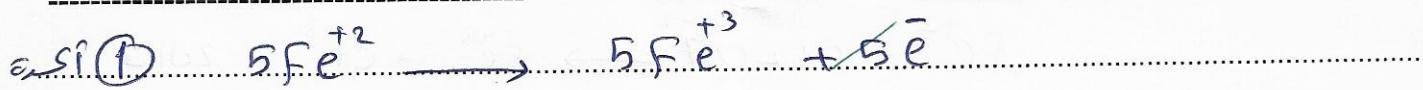
يساوى الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج



يجدر بالذكر أن الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج

5 + 2 = 7 الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج الناتج





جمع كل جمجم تختلف في $5\bar{e}$ في الماء النفايات كالحم

(التيار)

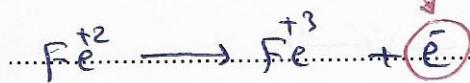
الماء النفايات كالحم



اللاب الماء النفايات تأتي من التفاعلات الكيميائية

$$\text{معادلة } E = E^\circ - \frac{0.059}{1} \log \frac{[\text{Fe}^{+2}]}{[\text{Fe}^{+3}]}$$

لذلك أتى 55 التي أتى أهواي من معادلة الأكسدة وهي هو الأيونات



$$\text{معادلة } E = E^\circ - \frac{0.059}{5} \log \frac{[\text{Mn}^{+2}]}{[\text{MnO}_4^-]}$$

لذلك أتى 55 التي أتى من معادلة الأكسدة وقت واتصال الماء



من هنا
التيار

ـ 2 صاروخ ضغط

$\text{MnO}_4^- \rightarrow$ يعلم على حال الاتصال

$$\text{فر} = I_1 \cdot I_2 \cdot I_3$$

ـ 5 \bar{e} صارت واتصال الماء الأول وتحتها Mn^{+2} في الماء

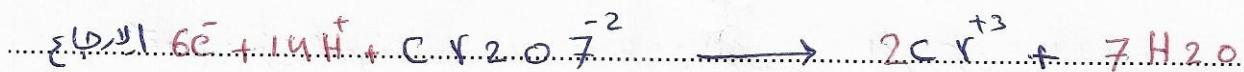
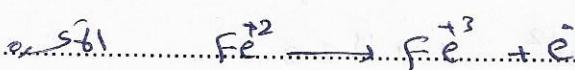
$5\bar{e} \cdot \text{MnO}_4^-$

ـ 7 \bar{e} اتفقا في

$7\bar{e} \cdot 5\bar{e}$

صاروخ 2 \bar{e} في الماء الأول

فالجنة في تجربة الأيونات في واتصال الماء الأول يتبع



نوارن ⑤ $2Cr^{+3}$ الطرف الثاني نسبة 2 تصع

نوارن ⑥ الأوكسجين في الماء (الماء) أي ينضم للطرف الثاني $7H_2O$

نوارن ⑦ ذرات الهيدروجين في الماء (الماء) هيدروجين $6H^+$ أو $7H_2$

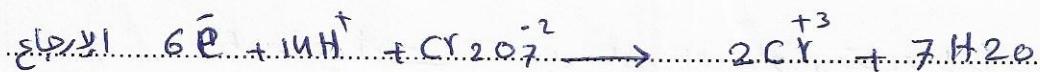
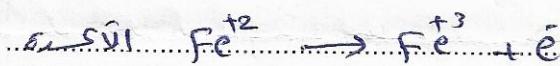
والطرف الأول لا ينضم هيدروجين 1 ذو اضطراف الاول

نوارن ⑧ طقة سادسة أحادي الأوكسجين $12Cr^{+3}$ في الماء

$14 - 2 = 12$ $12Cr^{+3}$ في الماء الاول

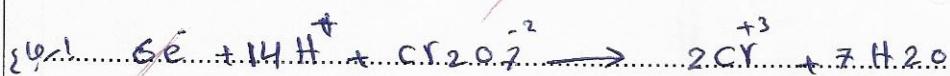
الثانية في الماء الثاني $2Cr^{+3}$ في الماء الثاني

يجب مطابقة النواتن باهتمام الماء الاول من المعادلة



مقدار صوديوم البوتاسيوم يزيد على 6 ملليلترات الا لكترونيات

ذرات $6Fe^{+2} \rightarrow 6Fe^{+3} + 6e^-$ تفريغ ماء الاول



جذور $6e^-$ و $6e^-$ تفريغ ماء الاول

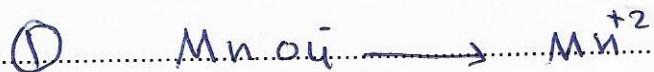


$$\frac{E_{Fe^{+3}/Fe^{+2}}}{E^\circ} = \frac{0.059}{1} \log \frac{[Fe^{+2}]}{[Fe^{+3}]}$$

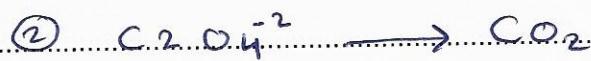
$2Cr^{+3} \rightarrow$

$$\frac{E_{Cr_2O_7^{2-}/2Cr^{+3}}}{E^\circ} = \frac{0.059}{6} \frac{\log [Cr^{+3}]^2}{\log [Cr_2O_7^{2-}]}$$

بعض اطرافها



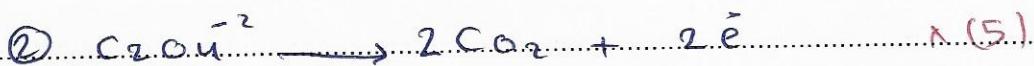
أضربي بالـ 10



نهاية التردد

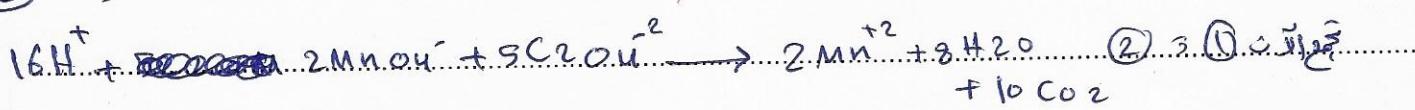
لـ 8H⁺ قيس (2)لـ 4H₂O (1)لـ 5e⁻ نواتي انتقامي = الطاف (3)لـ 2e⁻ نصف تردد طاف (2)

نواتي انتقامي (2) نواتي انتقامي (1)

لـ 2e⁻ نواتي انتقامي (3)

تحل محل الماء في جبعة مولانة النهاية

5 ÷ ② و الناتج 2 ÷ ① نهائى



$$\frac{E}{MnO_4^- / Mn^{+2}} = E^\circ - \frac{0.059}{5} \log \frac{[Mn^{+2}]}{[MnO_4^-]}$$

$$\frac{E}{CrO_4^{2-} / CO_2} = E^\circ - \frac{0.059}{2} \log \frac{[CrO_4^{2-}]}{[CO_2]^2}$$