

تابع اجابة السؤال الاول :

(2)	2. - 1	1 - 2	3 - 4
	HCO_3^-	N_6^{+2}	ثلاثة عشر

(د) التسمية (أ)

(ب) محلول منظم / محلول منظم مضمّن

(هـ) زيادة تركيز $[H_2O^+]$ فإنه يتفاعل مع الأيون HCO_3^- ،

ويتكون الكهيد H_2CO_3 وهو صلب التآكل، فهو يتفكك
فما الرتبة فكوناً الماء وثاني أكسيد الكربون (CO_2) الذي يتم التخلص
عنه عن طريق التنفس (الزفير) ، وبذلك يتخلص الجسم من
زيادة $[H_2O^+]$ فيه ، ويقلل من خطأ أعلى درجة في حموضته

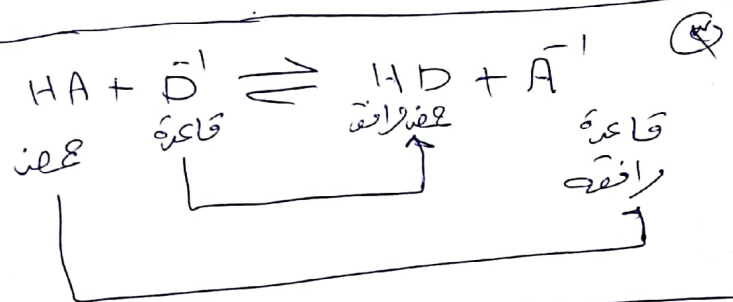
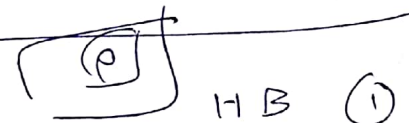
إجابة السؤال الأول

$$K_a = \frac{[A^-][H^+]}{[HA]}$$

$$K_b = \frac{[HB]}{[B^-][H^+]}$$

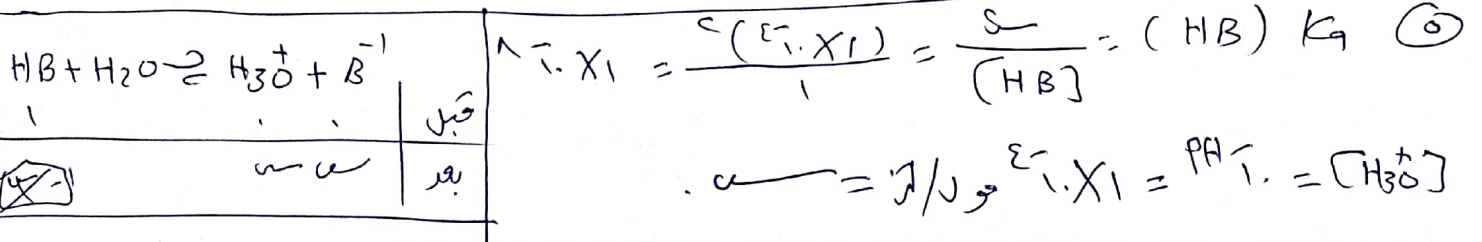
$$K_c = [H^+][OH^-]$$

$$K_d = [H^+][OH^-]$$



الحمضية في: [A⁻] = [CH₃O⁻]

$$pH = -\log [H^+] = -\log [CH_3O^+] = -\log (10^{-3}) = 3$$



الأس الهيدروجيني = [OH⁻] = [H₃O⁺] = 10⁻⁷



أيونات CN⁻ قد قاعدة مرافقة حموية نسبياً الحمض (صنيف HCN) ، فهي تتفاعل مع الماء وتكون حمض سيانيد (HCN) وأيونات (OH⁻) فيزداد تركيز [OH⁻] ويزداد قاعدية وتصبح قيمة pH أكبر من 7.

$$A \bar{1} \cdot X_c = K_b$$

ع = الـ

$$\frac{\text{مول}}{\text{لتر}} = \frac{\text{مول}}{\text{لتر}} = \frac{\text{م}}{\text{ل}} = [\text{HCl}]$$

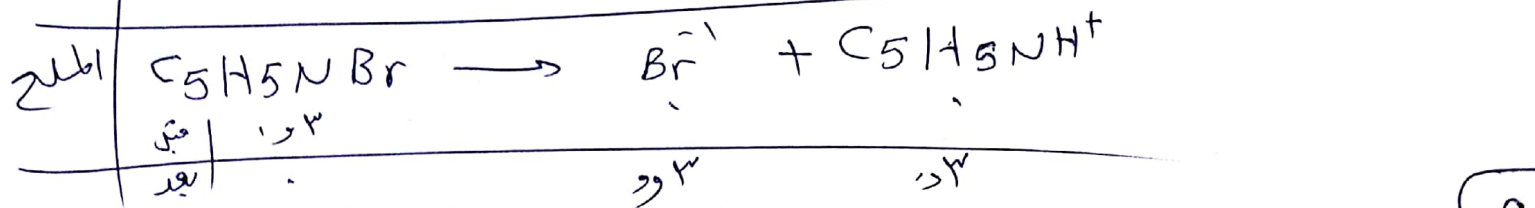
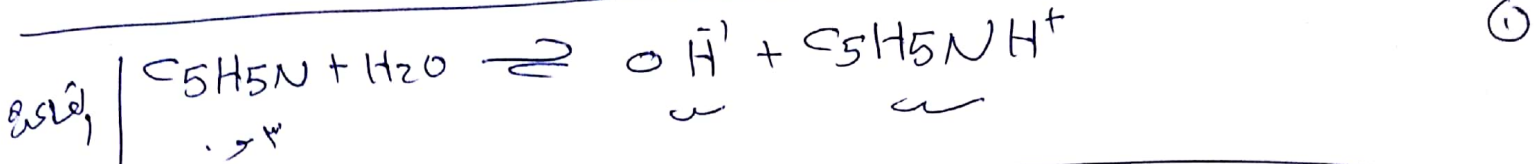
$$3 \text{ مول/لتر} = [\text{C}_5\text{H}_5\text{N}]$$

قاعدة
ليبية

$$12 \bar{1} \cdot X_1 = K_w$$

$$2 \text{ مول/لتر} = [\text{C}_5\text{H}_5\text{NBr}]$$

الملح



awazel.net

الأيون المشترك: $\text{C}_5\text{H}_5\text{NH}^+$

$$K_b = \frac{[\text{OH}^-] [\text{C}_5\text{H}_5\text{NH}^+]}{[\text{C}_5\text{H}_5\text{N}]}$$

$$1 \cdot X_c = \frac{1 \cdot X_c}{1 \cdot X_c + 3 \cdot X_c} \cdot X_c = [\text{OH}^-]$$

$$2 \cdot X_c = 1 \cdot X_c = [\text{OH}^-]$$

$$1 \cdot X_c = 1 \cdot X_c = 1 \cdot X_c = \frac{12 \bar{1} \cdot X_1}{1 \cdot X_c} = \frac{K_w}{[\text{OH}^-]} = [\text{H}_3\text{O}^+]$$

zn



5

سبع إجابة، لوال رحمك

إجابة السؤال الثالث

11 قيم جهود الاختزال المعيارية مرتبة تصاعدياً

القيم جهود الاختزال	العناصر
-1.77 فولت	C
-0.44 فولت	A
0 فولت	H ₂
+0.34 فولت	B

12 C

13 من المصدر القطب (H₂) إلى المهبط قطب (B)

14 تقل كتلة المصدر / القطب A

15 الفلز B

16 الوعاء B

17 أعلى فرق جهد بين (B/A)

18 E° للخلية = جهود الاختزال المهبط (B) - جهود الاختزال المصدر (C)
= 0.34 - (-1.77) = 2.11 فولت

19 المصدر / القطب C

ن	1	2
1	H ₂ O ₂	2
2	I ₃ ⁻	3

scan please




Identity Branding - Expo - Social Media

تتبع إجابة السؤال الثالث: فرع ج

١- رتبة المادة $\Sigma = A$ من التجارب (٣ أو ٣)

٢- رتبة المادة $B = 1$ من التجارب (١ أو ١)

٣- رتبة المادة $C = \text{صفر}$ من التجارب (٢ و ٢)

٤- قانون السرعة $K = [A] \cdot [B]^2$

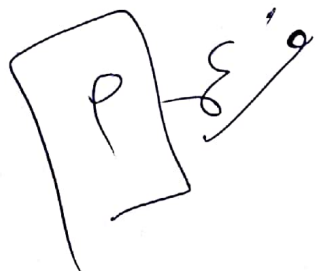
٥- $K = \frac{\text{السرعة}}{[A] \cdot [B]^2}$ من التجارب الأولى

$\frac{\text{سرعة}}{\text{مورد}^2} = \frac{1 \cdot X^2}{2 \cdot X^2} = \frac{1 \cdot X^2}{(1 \cdot X^2)} = K$



إجابة أسئلة المراجعة

	11. كيلوجول	-1
	1.5 كيلوجول	-2
	13. كيلوجول	-3
	2. كيلوجول	-4
	$\Delta H = -9$ كيلوجول	-5
	طارد	-6
	9 غم	-7



	3	2	1	موقع ب
	3	P	2	

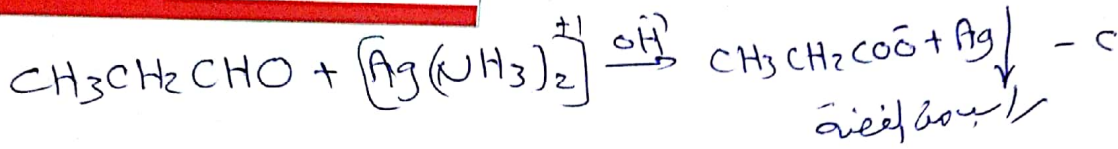
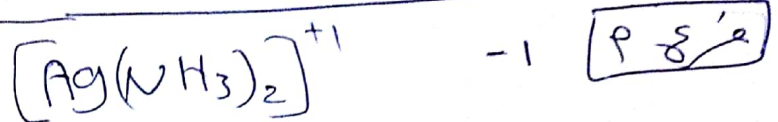
- موقع ج
- 1- $\text{Br} \begin{array}{c} | \\ \text{CH}_2 \end{array} - \text{Br} \begin{array}{c} | \\ \text{CH}_2 \end{array}$
 - 2- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}=\text{CH}-\text{CH}_3$
 - 3- $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}{\text{C}}-\text{H}$
 - 4- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{NH}_3\text{Br}$
 - 5- $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Cl}$

scan please

AWA2EL
موقع الاوائل

Identity Branding - Expo

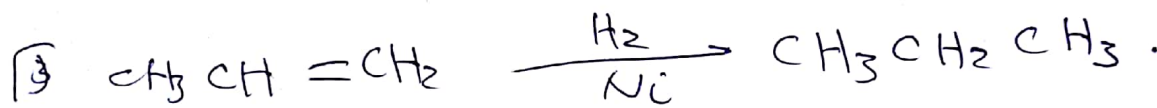
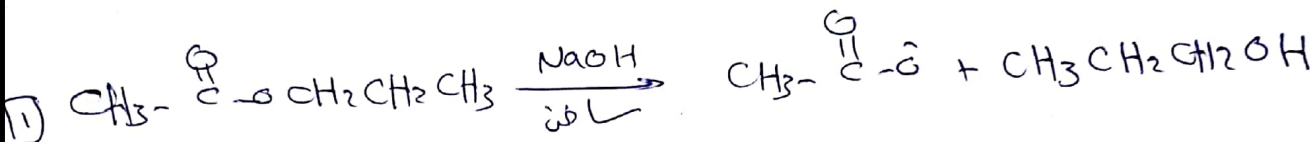
إجابة السؤال الخامس



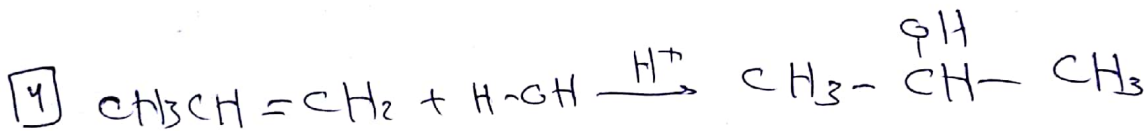
سبب وجود الرابطة الثلاثية بين ذرتي الكربون المتجاورتين التي تتضمن رابطتي (π / باي) رقيقة هشة أكثر.

مُرَع ٩

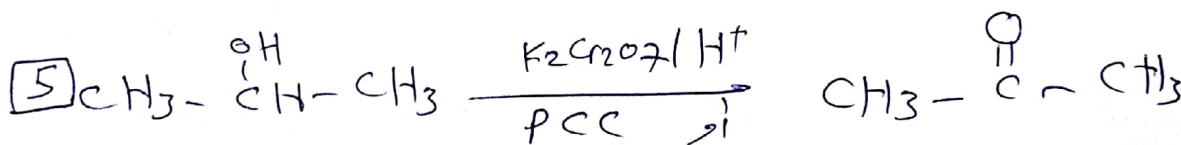
(٤)



د. هاني العبد



٢. بيلال نوفل



١ -	الاميلوز	ك - جلوكوز
٢ -	الليوز	ب - جلوكوز
٣ -	السكرات	د - جلوكوز و ب - زكس
٤ -	الدهون	احول بيسرول مع (٣) حول عموها دهنت

١ -	١
٢ -	٢