

السؤال الأول

(P) ١- سرعة التفاعل النسبة للمادة $r = A$

٢- $r = B$

٣- نسبة الثابت $k = \frac{1}{10} \times 10^2$

٤- سرعة التفاعل = $\frac{1}{10} \times 10^2$ حول / لتر. ثانية

(ب) ١- طاقة وضع المواد المتفاعلة = ٦٠ كيلوجول/جول

٢- طاقة التنشيط للتفاعل الأمامي دون وجود الحامل المساعد = ١٠٠ كيلوجول/جول

٣- التغير في طاقة التنشيط

٤- الخففة مقدار ٥٠ كيلوجول/جول (٥٠ كيلوجول/جول)

(ج) ١- اقل ذلك لوقت التفاعل المتقدمة للتوجه المناسب

٢- $r =$ لطاقة التنشيط

(د) نسبة تراكيز المتفاعلات ونواتج

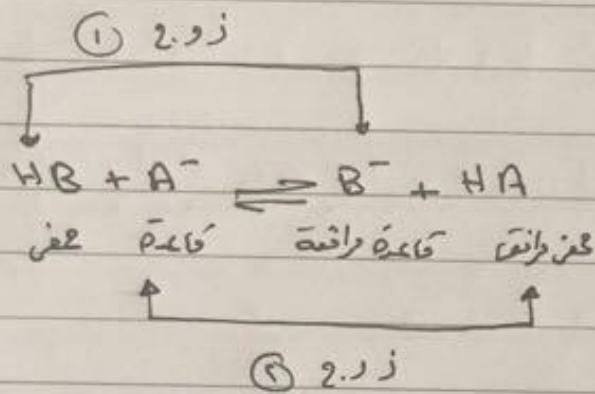
مجدد خشان

الاجابة المقترحة ٢٠١٤ / هـ

السؤال الثاني

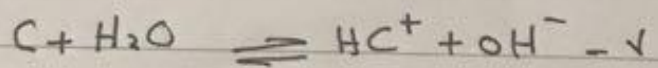
$$1. \text{ - } 1. \times 1 = \frac{1. \times 1}{1. \times 1} = \frac{k_w}{[H_3O^+]} = [OH^-] \quad (P)$$

$$1. \text{ - } 1. \times 1 = \frac{1. \times 1}{1} = \frac{[H_3O^+][OH^-]}{[D]} = K_b$$



HA - ٢
 C - ٢
 HD⁺ - ٢
 - ٥

$$1. \text{ - } 1. \times 1 = \frac{1. \times 1}{1} = \frac{[B^-][H_3O^+]}{[HB]} = K_a \quad (7)$$



مجدد خشان

٨ - يرجع الاستدلال مرة النواتج

(ب) قاعدة لويس \rightarrow H_2O

السؤال الثالث

$$1.0 \times 10^{-7} = 1.0 \times 10^{-7} = [\text{H}_3\text{O}^+] \quad \text{①} \quad \text{P}$$

$$\frac{[\text{HOCl}]}{[\text{NaOCl}]} \times K_a = [\text{H}_3\text{O}^+]$$

$$1.0 \times 10^{-7} = \frac{1.0 \times 10^{-7}}{1.0 \times 10^{-2}} = [\text{NaOCl}] \quad \text{②}$$

$$1.0 \times 10^{-7} = 1.0 \times 10^{-2} \times 1.0 \times 10^{-2} = \text{عدد الجولات} = [\text{NaOCl}]$$

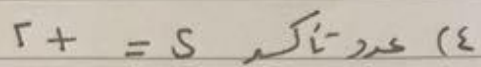
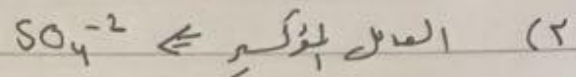
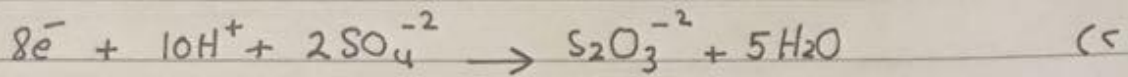
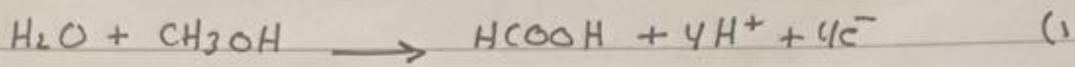
③ الأيونات المشتركة OCl^-

$$[\text{HOCl}] = 0.1 - 0.2 = 0.9 \text{ مول/لتر} \quad \text{④}$$

$$[\text{OCl}^-] = 0.1 + 0.2 = 0.3 \text{ مول/لتر}$$

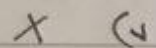
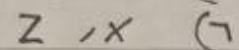
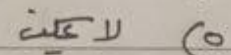
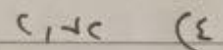
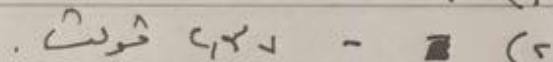
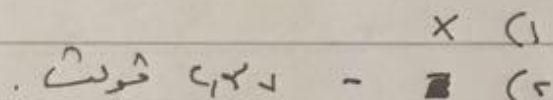
$$1.0 \times 10^{-7} = \frac{1.0 \times 10^{-7} \times 1.0 \times 10^{-2}}{1.0 \times 10^{-2}} = \frac{[\text{HOCl}]}{[\text{OCl}^-]} \times K_a = [\text{H}_3\text{O}^+]$$

السؤال الثالث (ب) الاجابة بقرعة ١٥٠ / صفي محضتان



* * * * *

السؤال الرابع (٢)



(٨) تتم الأيونات البرصية فورد كاد لعقب Z

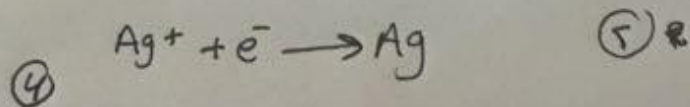
ب) $E^\circ = E^\circ \text{ اختزال } A - E^\circ \text{ اختزال } B = 0.8 - (-0.4) = 1.2 \text{ فولت}$

$$1 = \frac{[Fe^{2+}]}{[Ag^+]^2} = \frac{1 \cdot x}{1 \cdot x^2} = \frac{1}{x} \Rightarrow x = 1$$

ن = ٢

$$E = \frac{0.7}{2} - 0.4 = 0.35 - 0.4 = -0.05 \text{ فولت}$$

محمد ضياء

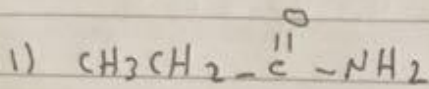


(4)

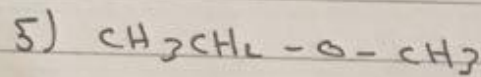
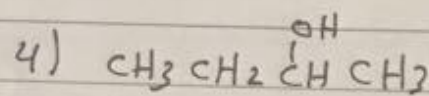
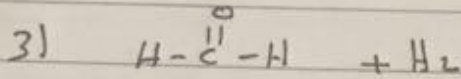
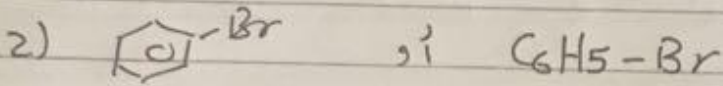
محدثنا

الاجابة لصفحة ١٠٤ / ح / هـ

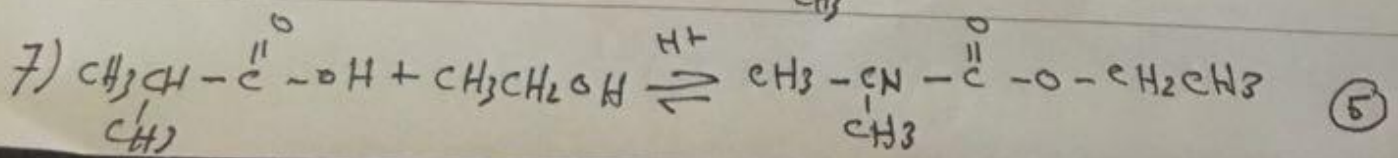
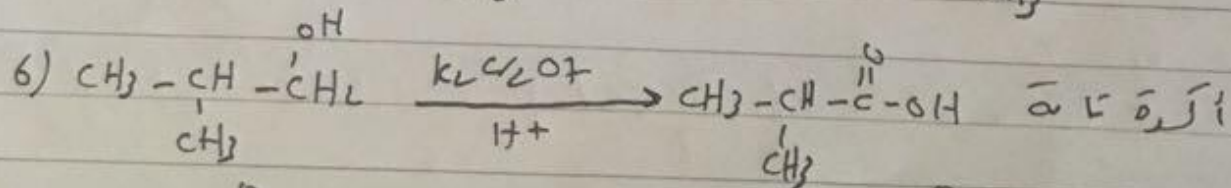
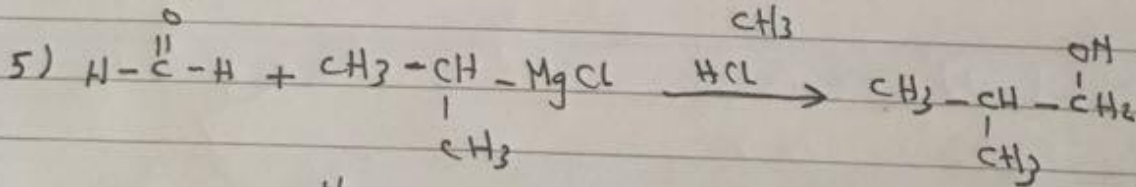
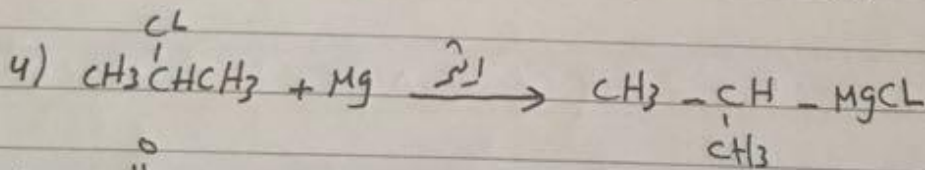
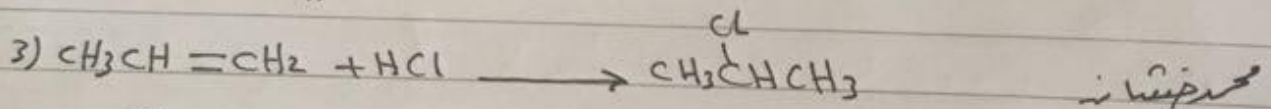
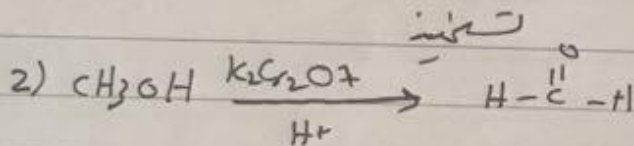
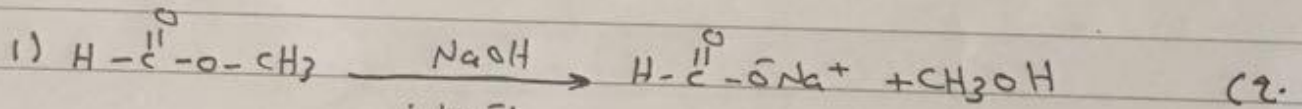
السؤال (٥٥) السؤال الخامس



(٢)



ب) من خلال استخدام فلوك تولنز $Ag(NH_3)_2^+/OH^-$ حيث يتفاعل مع البريبانال
بكونه المرة الفضة ، ولا يتفاعل مع البروبانال .



السؤال (٥) ②

١ - الفركتوز

٢ - العكروت

٣ - السكرويدات

٤ - ~~السكراتيد~~ الليوز

٥ - الألبوز

٦ - الفلوكوز

محمد خشان

٧ - حمض اصني

٨ - الترايكلوجين