

اجابة نموذجية مقترحة / الفرع العلمي

١  
٥

٤

١- رتبة C = ١

٢-  $٥٦ = ١٠ \times ١٠^{-٣} \text{ مول/الترايث}$ ٣-  $٥٦ = ١٠ \times ١٠^{-٣} \text{ مول/الترايث}$ 

٤- ١٨ اصغ

٥  $\frac{1}{3} \times \text{سرعة احتلاك } H_2 = \frac{1}{6} \times \text{سرعة انتاج } NH_3$  $\frac{1}{3} \times ٠.٠٦ = \frac{1}{6} \times ٥٦$  $\therefore ٥٦ = ٤ \times ٠.٠٦ \text{ مول/الترايث}$ 

٥

١) ٦ كيلو جول/مول

٢) ٣ كيلو جول/مول

٣) ٤٠ + كيلو جول/مول

٤) ٨٠ كيلو جول/مول

٥) لأنه عمل على تقليل لطاقة التنشيط ويزيد من فرص التصادمات الفعالة بين المواد المتفاعلة.

إجابة نموذجية مقترحة / الفرع العلمي

١٧

P

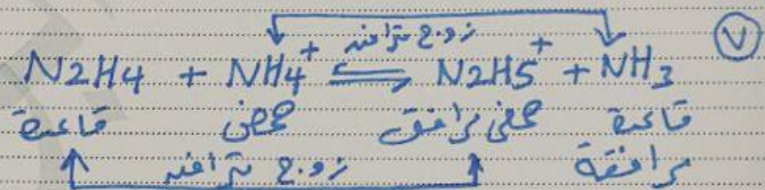
HX ①

CH<sub>3</sub>COOH ②

HCN ③

CN<sup>-</sup> ④N<sub>2</sub>H<sub>4</sub> ⑤

تحو المتفاعلات ⑥

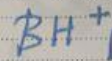


قاعدة ⑧

BF<sub>3</sub> ⑨

تساهلية ⑩

اجابة نموذجية مقترحة / الفرع العلمي



□

□

Ⓟ

□

$$\frac{0.05}{0.50} = \frac{0.8}{2} = \frac{[HCl]}{[B]}$$

عدد المول لتر

$$\frac{([HCl] + [BH^+]) \cdot [OH^-]}{[HCl] - [B]} = K_b$$

$$\frac{(0.05 + 0.05) \cdot 5 \cdot 10^{-14}}{0.05 - 0.05} = 1 \cdot 10^{-14}$$

$$\frac{0.05 \cdot 5 \cdot 10^{-14}}{0.05} = 1 \cdot 10^{-14}$$

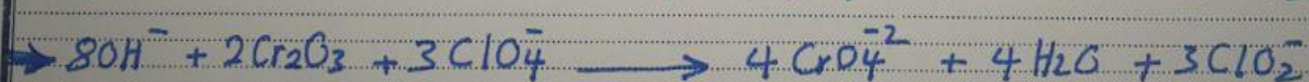
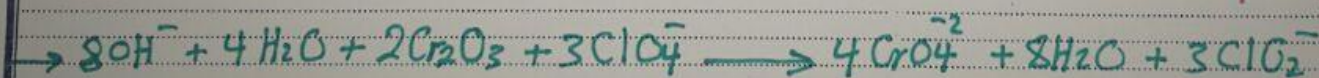
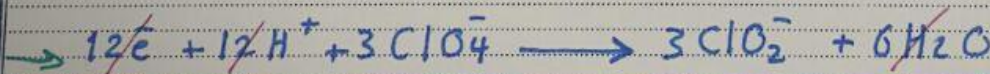
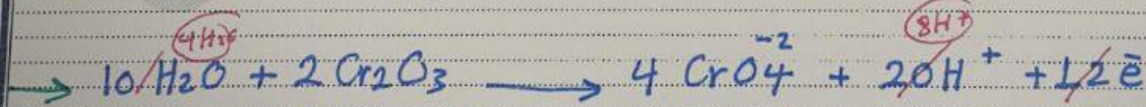
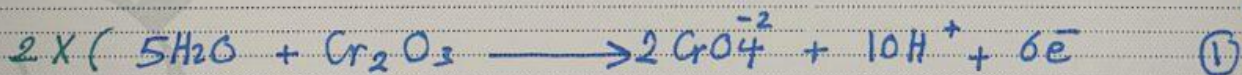
$$1 \cdot 10^{-14} \cdot 0.05 = [OH^-]$$

$$\frac{1 \cdot 10^{-14}}{1 \cdot 10^{-14} \cdot 0.05} = \frac{K_w}{[OH^-]} = [H_3O^+]$$

$$1 \cdot 10^{-14} \cdot 0.05 =$$

$$[H_3O^+] \text{ لو} = \text{PH}$$

$$1 \cdot 10^{-14} \cdot 0.05 = \text{لو} = \text{PH}$$

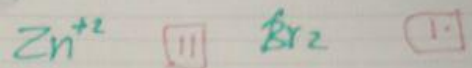
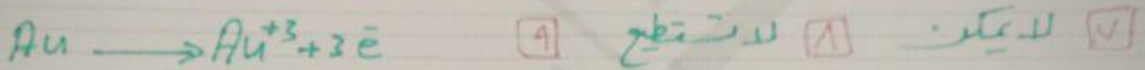
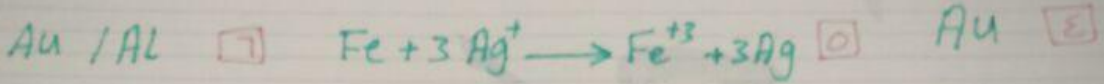
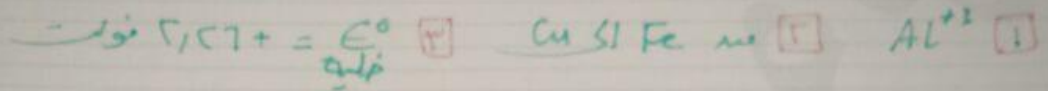


3

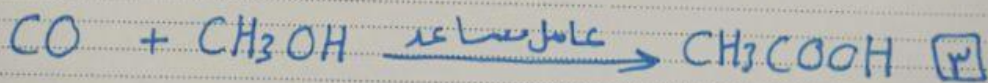
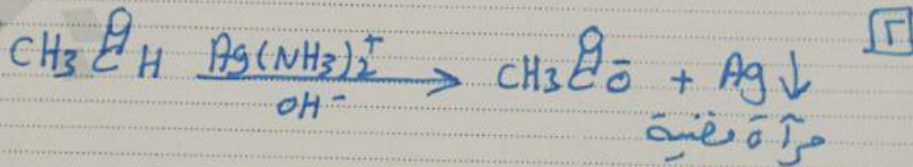
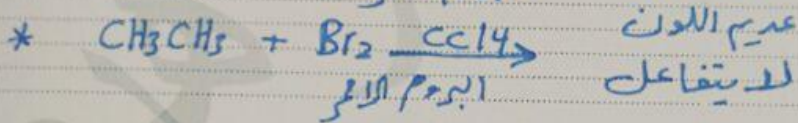
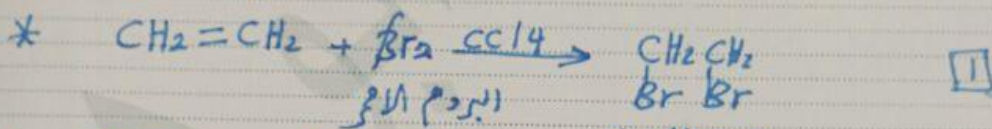
7 + Ⓛ

اجابة نموذجية مقترحة / الفرع العلمي

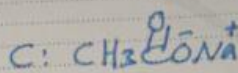
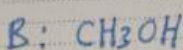
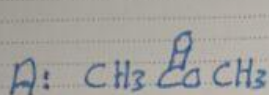
ع  
س



س  
ع

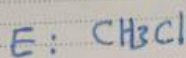
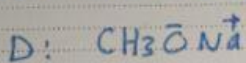


إجابة نموذجية مقترحة / الفرع العلمي

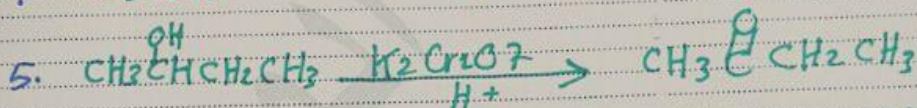
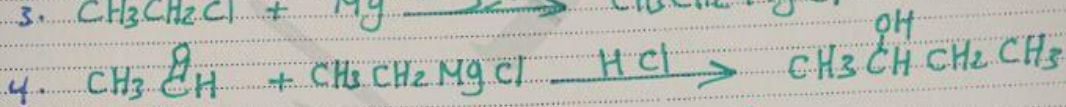
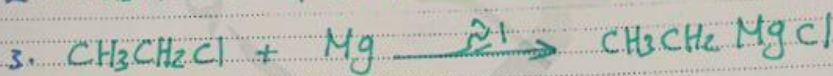
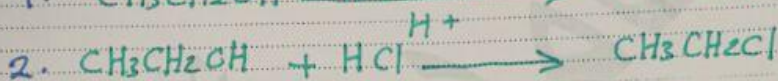
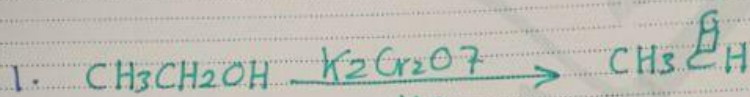


٧

٥



٩



#

٥

١ المالتوز

٢ الفركتوز

٣ الغلايكوبهرين

٤ الكوليسترول

٥ الامليلوبكتين

٦ الغليسول

٧ المحض الاصطناعي

5