

اجابة السؤال الأول

awa2el.net

(P) ١ - رتبة C = ١

٢ - $٥ = ١ \times ١٠$ مواد الترتيب .

٣ - $٥ = ١ \times ١٠$ مواد الترتيب .

٤ - ١٨ مرة .

(B) ٤ مواد الترتيب .

(C) ١ - ٦ كيلوجول / مول .

٢ - ٣ كيلوجول / مول .

٣ - ٤ + ٤ كيلوجول / مول .

٤ - ١٠ كيلوجول / مول .

٥ - لقيال طاقه السخف ، يزيد من عدد القفا ، ما از الغفالة ،

و يوفر لهر يق أقصر رأسه للمواد المتفاعلة كيم تصدم

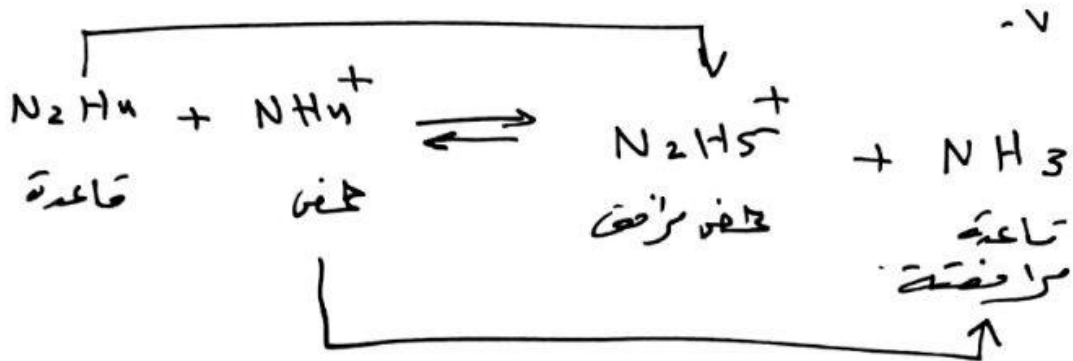
تصادفًا فعالاً .

اجابات اسوال الثاني :

awa2el.net

HX	- 1	(P)
CH ₃ COOH	- 2	
HCN	- 3	
CN ⁻	- 4	
N ₂ H ₄	- 5	

6 - عكسي (←) .



8 - قاعدتي .

(ب) 1 - BF₃

2 - تامة تناقية .

اجابة السؤال الثالث

awa2el.net



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

عدد المولات = [HCl] }
 حجم لتر
 $\frac{1 \times 10^{-2}}{1 \times 10^{-2}} =$
 [HCl] = 1 \times 10^{-2} مول/لتر

$$\frac{(0.1 + 0.3) [OH^-]}{(0.1 - 0.3)} = 1 \times 10^{-2}$$

$$\frac{1 \times 10^{-2} \times [OH^-]}{0.2} = 1 \times 10^{-2}$$

عدد المولات = [OH⁻] = 1 \times 10^{-2} مول/لتر

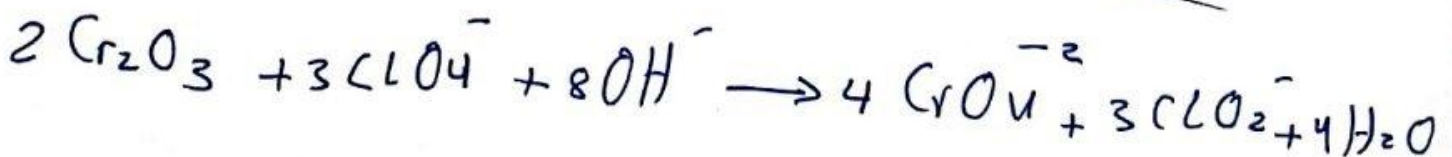
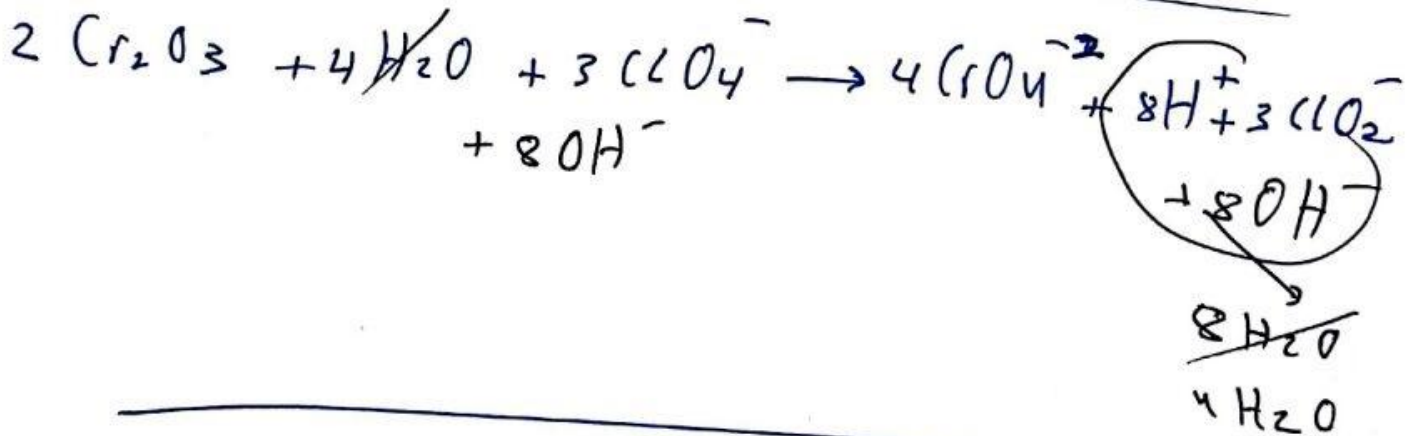
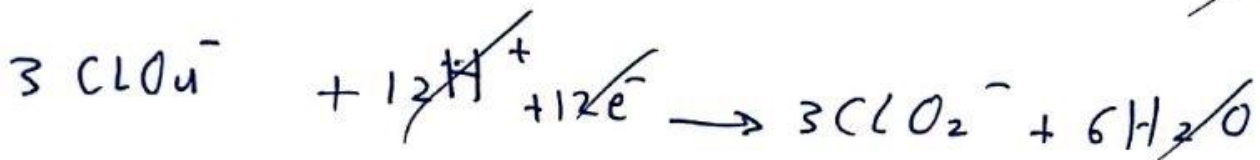
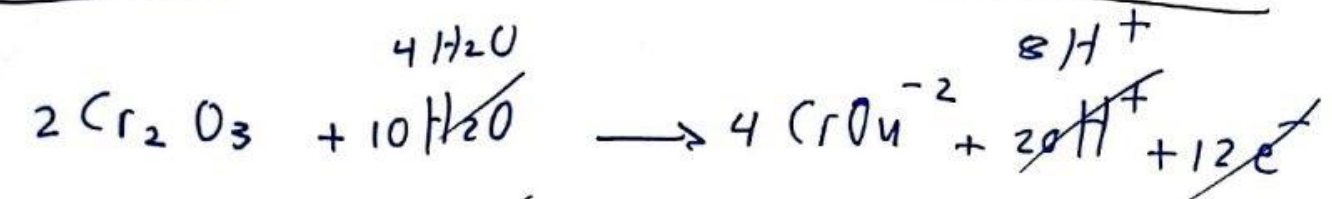
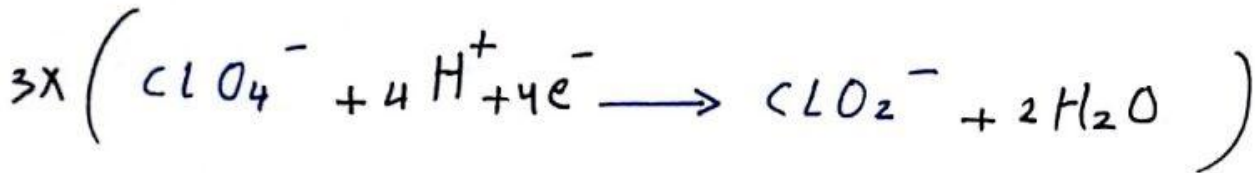
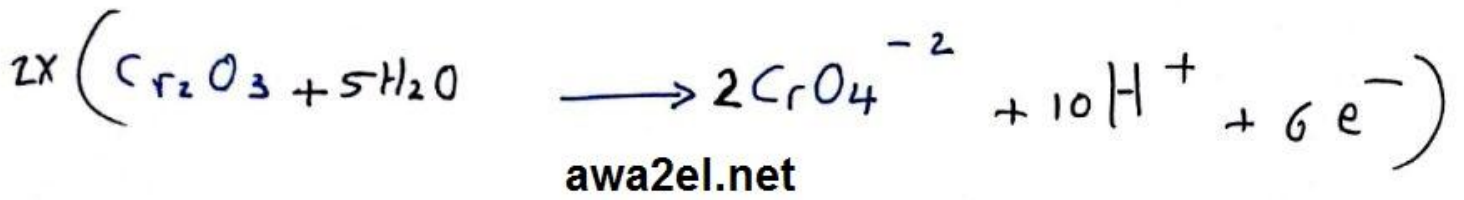
$$[OH^-] \cdot [H_3O^+] = K_w$$

$$1 \times 10^{-2} \times [H_3O^+] = 1 \times 10^{-14}$$

عدد المولات = [H₃O⁺] = 1 \times 10^{-12} مول/لتر

$$1 \times 10^{-12} = [H_3O^+] = pH$$

pH = 12



اجبا بھال سوال الرابع :

awa2el.net

Al^{+3} - 1

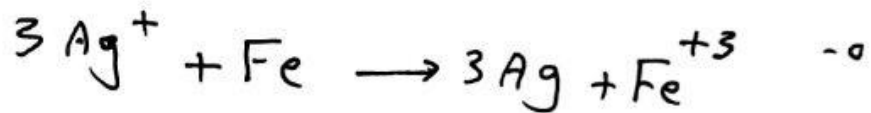
Cu ای Fe من - 2

3. $E^{\circ} = E^{\circ}(\text{Au}) - E^{\circ}(\text{Zn})$

$$= 1.0 + 0.76$$

$$= 1.76 \text{ فولت}$$

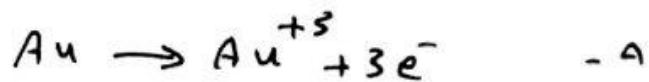
Au - 4



Al / Au - 6

Δ عین - 7

Δ - 8

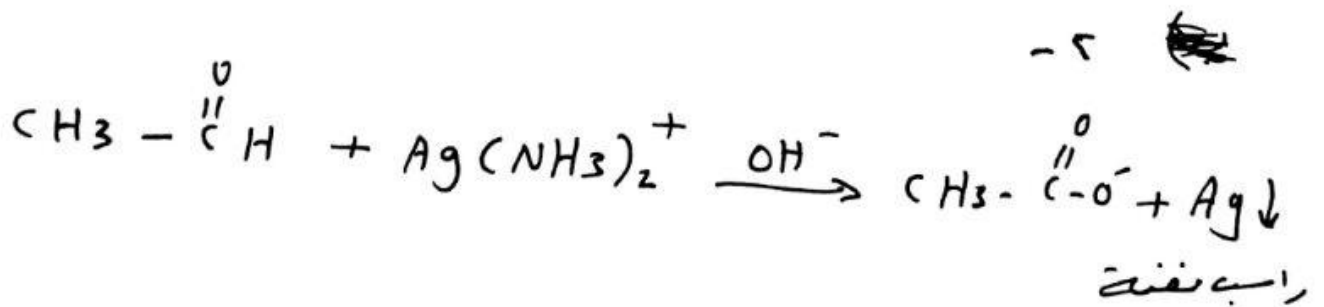
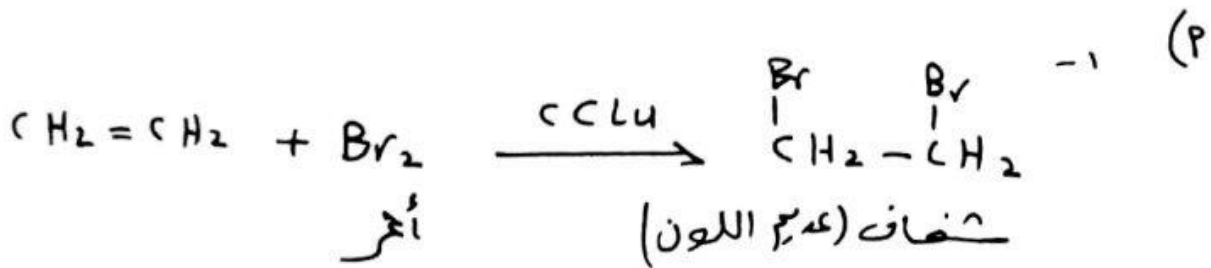


Br₂ - 10

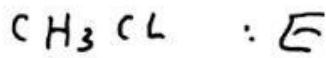
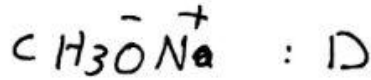
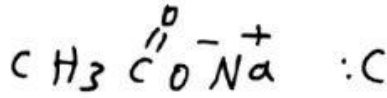
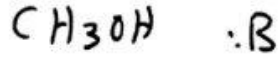
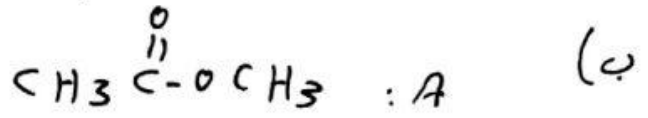
Zn⁺² - 11

اجابة السؤال الخامس :

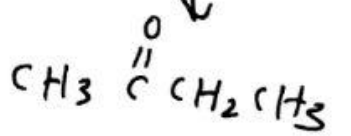
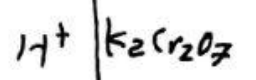
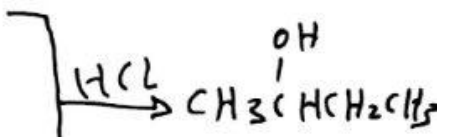
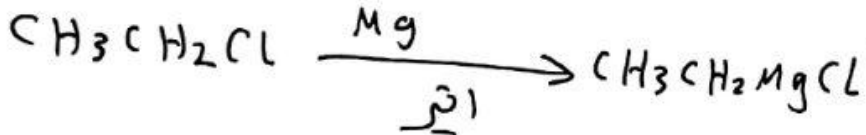
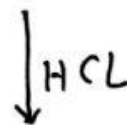
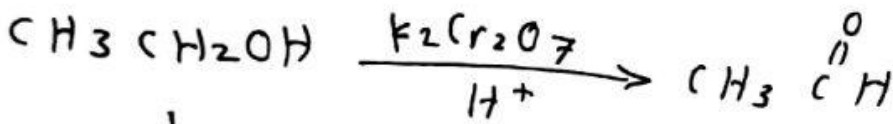
awa2el.net



تابع اجابة سؤال



استاذ الكيمياء
محمود عياش
٠٧٩٥٤٩٩٩٨٩



(ج)

د) ١- مالونز

٢- فركتوز

٣- غلایکوجین

٤- كوليترول

٥- أميلو دكستين

٦- غليسيرول

٧- حمض اُصني

استاذ الكيمياء
محمود عياش
٠٧٩٥٤٩٩٩٨٩

(٧)