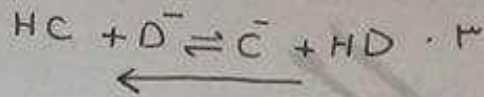
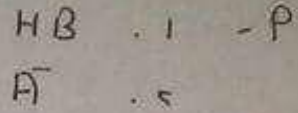


أصناف أولية كيمياء إضافية

السؤال الأول :-

الاستعداد
فاندرز كارنغ
تجريبياً لهم

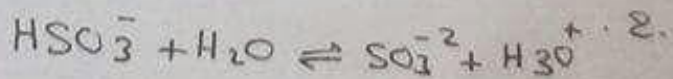
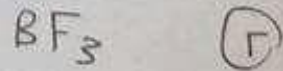


$$7 - 1 = pH \quad \cdot 1 = [H_3O^+] \leftarrow \frac{[H_3O^+]}{[HC]} = Ka$$

$$\frac{(7 - 1 \cdot x)}{1 \cdot x} =$$

$$7 - 1 \cdot x = \frac{1 \cdot x}{1 \cdot x} =$$

ب ① عادة حرارة لديها القدرة على زيادة تركيز أيون OH⁻
عند إذابتها في الماء



السؤال الثاني (p) بيوتين حمض امين
ب . ايسيلوز
ج . إيثانوكسين
د . فلوكون
هـ . غلوكون

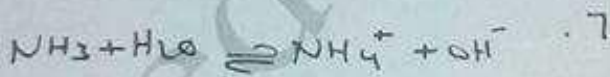
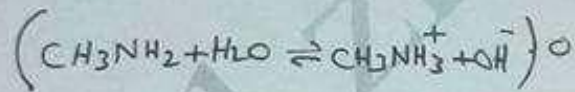
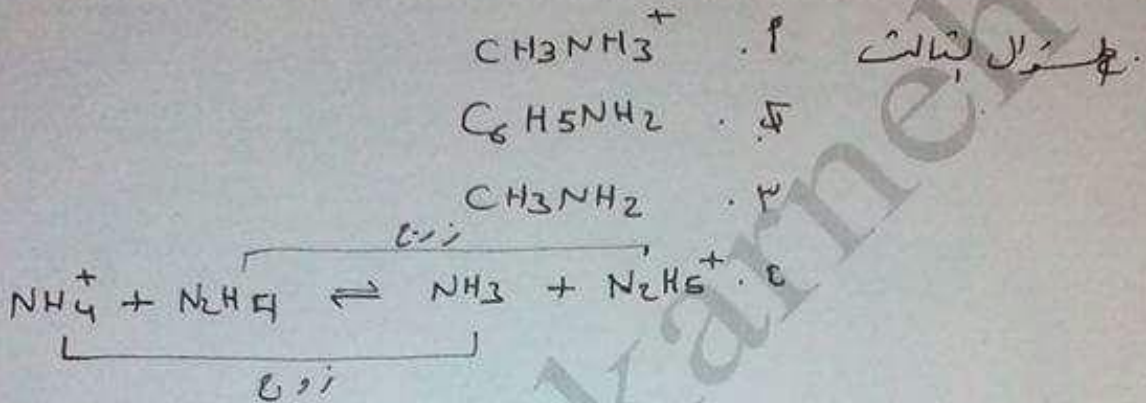
سؤال ١٤

- $\text{H}-\overset{\text{O}}{\parallel}-\text{NH}_2$. ١
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$. ٢
 CH_3OH . ٣
 $\text{CH}_3\text{CH}=\text{CH}_2$. ٤
 $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{Br}$. ٥
 CH_3OCH_3 . ٦
 $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}-\text{CH}_3$. ٧

سؤال ١٥

- ١ . ١
 ٢ . ٦
 ٣ . ٤
 ٤ . ٤
 ٥ . ٥
 ٦ . $\text{CH}_3-\overset{\text{O}}{\parallel}-\text{O}-\text{CH}_2\text{CH}_3$
 ٧ . $\text{CH}_3-\overset{\text{OH}}{\text{CH}}-\text{CH}_3$

- تاج إيتاني
ب . ١ . ع رواله
٢ . ١٢ حاض
٣ . ٥ - (٤ : ١)



$\frac{[OH^-]}{[NH_3]} = K_b$

$\frac{1 \times 10^{-11}}{1 \times 10^{-11}} = \frac{1 \times 10^{-11}}{1 \times 10^{-11}} = 1 \times 10^{-11}$

$1 \times 10^{-11} = \frac{1 \times 10^{-11}}{1 \times 10^{-11}} = \frac{K_w}{[OH^-]} = [H_3O^+] \therefore$

$1 \times 10^{-11} [HCl] = [H_3O^+]$. ٧

$pH = -\log([H_3O^+])$

$= -\log(1 \times 10^{-11})$

$= 11$