



امتحان شهادة الدراسة الثانوية العامة (الإنجاز) لعام 2017

الفرع : المبحث : الأكاديمية : الورقة :

اجابة السؤال الاول : (بسم الله)

رقم الفقرة	رمز الاجابة	رقم الفقرة	رمز الاجابة
1	ع.	11	ب.
2	ع.	12	ب.
3	م	13	د
4	ب.	14	ب.
5	د.	15	س
6	ب.	16	س
7	د.	17	د.
8	د.	18	ب.
9	د. ج	19	م
10	د.	20	م



ملتقى طلبة فلسطين

الورقة :

المبحث : الكيمياء

الفرع : العلمي

اجابة السؤال الثاني : ٢٧ علامة

١- قاعدة باولنج : لا يمكن للالكترونات أن تحتل نفس المدار (الذرة) أكثر من مرة.

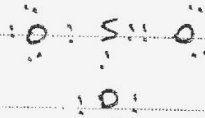
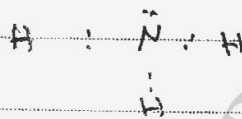
نفس قيم المدار، لكمية الاربعة مستويات.

٢- القابض (الدور) : عند ترتيب العناصر حسب تزايد أعدادها الذرية فإن صفاتها

تتكرر بشكل دوري.

٣- الرابطة الكيميائية : قوى ربط قوية تتواجد بين الذرات في الجزيء الواحد

أو بين الأيونات. قوى ربط بين الجزيئات ومن أنواعها أونية وتشاركية



هرم ثلاثي

ثلث منوي

٣

٢

مقطبي

مقطبي

أو أقل من ١.٩,٥

١٢.

$$① \text{ ص } 1 \text{ ط } 5 \text{ ح } 4 \text{ د } 3 \text{ ر } 2 \text{ ق } 1 \text{ ج } 0 \text{ ب } 0 \text{ أ } 0$$

$$① \text{ ص } 1 \text{ ط } 5 \text{ ح } 4 \text{ د } 3 \text{ ر } 2 \text{ ق } 1 \text{ ج } 0 \text{ ب } 0 \text{ أ } 0$$

$$\text{ص } 1 \text{ ط } 5 \text{ ح } 4 \text{ د } 3 \text{ ر } 2 \text{ ق } 1 \text{ ج } 0 \text{ ب } 0 \text{ أ } 0$$

$$\text{ص } 1 \text{ ط } 5 \text{ ح } 4 \text{ د } 3 \text{ ر } 2 \text{ ق } 1 \text{ ج } 0 \text{ ب } 0 \text{ أ } 0$$

$$\text{ص } 1 \text{ ط } 5 \text{ ح } 4 \text{ د } 3 \text{ ر } 2 \text{ ق } 1 \text{ ج } 0 \text{ ب } 0 \text{ أ } 0$$

١٦ خلية

٢ قفزات

١٦ خلية

الورقة :

المبحث : الكسائر

الفرع : العلم

أجابه السؤال الثالث : ٢١ علامة

جواب السؤال الثالث : علامة

(أ) مجموعة R مفرقة
A III B مجموعتين منفصلتين
C I O

(ب) $B > R > C$

⑤ (ب) لانه مستويات الطاقة في ذرة عنصر معين تختلف منها في ذرة عنصر اخر / ΔE عند التردد ν أو عدد p أو كمية الحركة أو طاقة المستويات

⑤ (۱) بیب نہاظر، الیکھا کی وقدوتھا مل تاکو یہ ابونات

(۶۴) ذلک سرسولہ قویلا الی محبوبات اخرویہ مرکبات

(د) افتراض ان $\sqrt{[H]} K = \frac{\sqrt{[CH_3]}}{\sqrt{[C_2H_5]}}$ ← فرض التجريب
 (هـ) $\frac{\sqrt{[C_2H_5]}}{\sqrt{[CH_3]}} \times \frac{\sqrt{[C_2H_5]}}{\sqrt{[C_2H_5]}} = \frac{\sqrt{[C_2H_5]^2}}{\sqrt{[CH_3]^2}} = \frac{1 \times 10^{-7}}{1 \times 10^{-4}}$ ← القيمة

$\sqrt{r} = 1$ $\Rightarrow r = 1$ \Rightarrow HI
 $\frac{\sqrt{(1-x_{1,0})} \times \sqrt{(1-x_{1,1})}}{\sqrt{(1-x_{1,0})} \times \sqrt{(1-x_{1,1})}} \times \frac{1}{1} = \frac{1}{1-x_{1,1}} \leftarrow \frac{\text{النسبة}}{\text{النسبة}}$

$$\text{CH}_3\text{I} \text{ انہی } i \text{ } \tau \text{ } \in \text{ } \tau \text{ } \tau \text{ } \tau$$

① قانون برقی: $K = \frac{1}{4\pi\epsilon_0} \left[\frac{1}{r} \right]$

$$\sum \bar{r}_i \cdot X_{i,50} \times K = \sum \bar{r}_i \cdot X_{i,10} \times K = 7.1 \times 10 \times 100 = 7100 \text{ (元)} \quad (1)$$
$$c \cdot \frac{1}{2} \times 1.44 = k$$

لا نستطيع الحكم (ليس بالضرورة) أن يكون أولياً (١٤)



ملتقى طلبة فلسطين

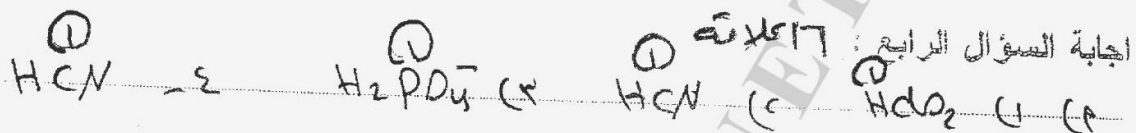
الورقة :

الكيمياء

المبحث :

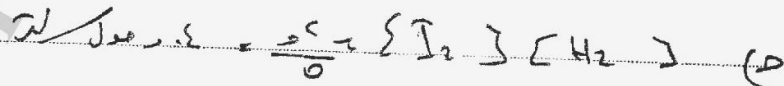
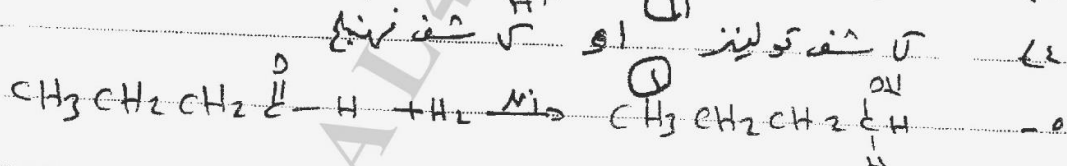
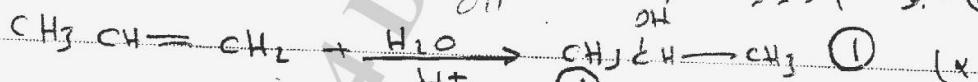
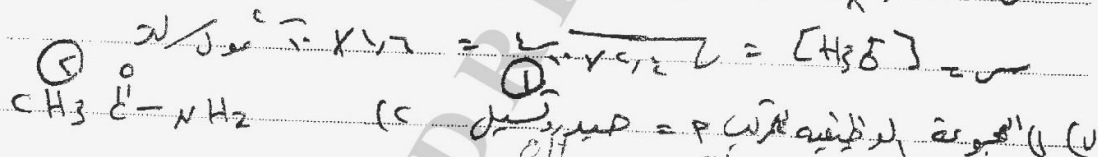
العلمي

الفرع :



$$\frac{K_a}{K_b} = \frac{K_a}{10^{-14}} \times 10^{-14} \rightleftharpoons \frac{[\text{ClO}_2^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HClO}_2]} = K$$
 ⑦

$$10^{-14} \times 10^{-14} = 10^{-28} \times 10^{-14} = 10^{-42}$$

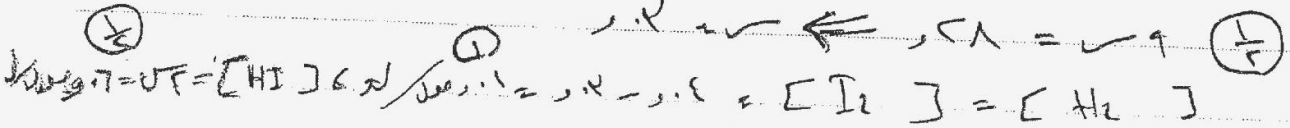


قبل التوازن : ⑯

عند التوازن : ⑰

$$K_c = \frac{[\text{HI}]^2}{[\text{H}_2][\text{I}_2]} = \frac{(0.4)^2}{(0.2)(0.2)} = 4$$
 ⑱

$$K_c = 4 = \frac{K_p}{(RT)^{\Delta n}} \Rightarrow K_p = 4 \times (0.082 \times 298)^2 = 26.1$$



الورقة :

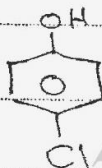
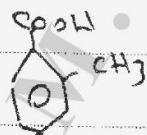
المبحث : الكسائر

الفرع : العنصر

أجابة السؤال الخامس : .العلامات

(۴) ۱۔ ① میل ندریہ اوٹاویہ

پیشانیوں


$$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow 2\text{H}_3\text{O}^+ + \text{SO}_4^{2-} \quad (1) \quad (u)$$

(۵) عدد مولات H_2O^+ = x ، تعداد x کجی = $x \times 9$ ، $x \times 0$ و $x \times 1$

① عند التفاعل يكون عدد مولات H_3O^+ = عدد مولات OH^-



① عددیولا = OH^- = ۶ مول \Leftarrow عددیولا = $NaOH$ = ۶ مول

$$\{17 = 2, 18 = 3\} \subseteq \frac{3}{2} = \text{م.ع} \quad (1)$$

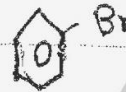


الورقة :

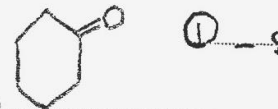
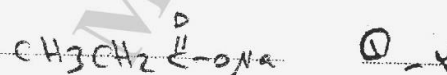
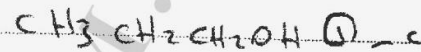
المبحث : الكيمياء

الفرع : العلمي

اجابة السؤال السادس : ١٠ علامات



١ - ١ (٨)



$\text{pH} = -\log[\text{H}_3\text{O}^+] = 2.5$ ١ (٨)

$$\frac{[\text{F}^-][\text{H}_3\text{O}^+]}{[\text{HF}]} = K_a$$

$$[\text{F}^-] = \frac{K_a \times [\text{HF}]}{[\text{H}_3\text{O}^+]} = \frac{6.6 \times 10^{-4} \times 0.1}{0.001} = 0.066 \text{ M}$$

$$[\text{NaF}] = [\text{F}^-] = 0.066 \text{ M}$$

$$\text{pH} = 2.5 \Rightarrow [\text{H}_3\text{O}^+] = 10^{-2.5} = 0.00316 \text{ M}$$

$$[\text{NaF}] = 0.066 \text{ M}$$

$$[\text{NaF}] = 0.066 \text{ M}$$