

مادة الكيمياء - نصف ساعة -

1- نحضر محلولاً مائياً بإذابة 1.11 g من كلورور الكالسيوم CaCl_2 و 2.925 g من كلورور الصوديوم NaCl و 10ml من محلول كلورور الصوديوم بتركيز 0.5 mol/l ثم نضيف الماء المقطر حتى يصبح حجم المحلول النهائي 250ml. أحسب التركيز المولي لأيونات الكالسيوم Ca^{2+} ، الصوديوم Na^+ والكلور Cl^- .
 $\text{Ca} = 40 \text{ gmol}^{-1}$; $\text{Na} = 23 \text{ gmol}^{-1}$; $\text{Cl} = 35,5 \text{ gmol}^{-1}$.

- A. 0,25 ; 2 ; 0,5
 B. 0,02 ; 2 ; 0,04
 C. 0,3 ; 0,22 ; 0,04
 D. 0,3 ; 0,22 ; 0,1

2- نعتبر التفاعل الكيميائي التالي :

$\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N}_2 + 55/4 \text{ O}_2 \rightarrow 10 \text{ CO}_2 + 15/2 \text{ H}_2\text{O} + \text{N}_2$.
 إذا افترضنا أن مولة واحدة من المركب $\text{C}_{10}\text{H}_{15}\text{N}_2$ قد تفاعلت فسوف تنتج : ($M_H = 1$; $M_C = 12$; $M_O = 16$; $M_N = 14 \text{ gmol}^{-1}$)

- A. مولة من الأزوت N_2 و $\frac{1}{10}$ مولة من الغاز CO_2
 B. 440 g من CO_2 و 28 g من N_2
 C. 5 مولات من الماء H_2O
 D. 10 مولات من CO_2 و 5 مولات من H_2O

3- نتوفر على محلول S_1 لهيدروكسيد الصوديوم NaOH بتركيز 0,1 mol/l. أحسب حجم المحلول S_1 الذي يجب صبه في حوالة معيارية من فئة 50ml للحصول على محلول مخفف S_2 لهيدروكسيد الصوديوم ذي تركيز 0,001 mol/l

- A. 5 ml
 B. 50 ml
 C. 0,5 ml
 D. 1 ml

4- إذا علمنا أن pH محلول لحمض الإيتانويك ($\text{pKa} = 4,75$) يساوي pH محلول لحمض الكلوريدريك بتركيز 0,001 mol/l ، فما تركيز محلول حمض الإيتانويك

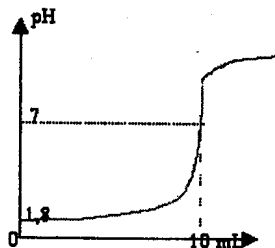
- A. 0,6 mol/l
 B. 0,001 mol/l
 C. 0,1 mol/l
 D. 0,056 mol/l

5- يعطي تخمر اللكتوز lactose الموجود في اللبن، حامض اللكتيكي acide lactique ذي الصيغة $\text{CH}_3\text{-CHOH-COOH}$. لنشير إلى هذا الحامض بـ HA وقاعدته بـ A^- ($\text{pKa}=3,9$)

إذا علمنا أن pH محلول الحامض اللكتيكي HA يساوي 6.4 فما قيمة النسبة $\frac{[\text{A}^-]}{[\text{AH}]}$

- A. 10^2
 B. $10^{2,5}$
 C. 1
 D. 10^{-1}

6- بعد تجربة معايرة حمضية قاعدية حصلنا على المنحنى التالي:



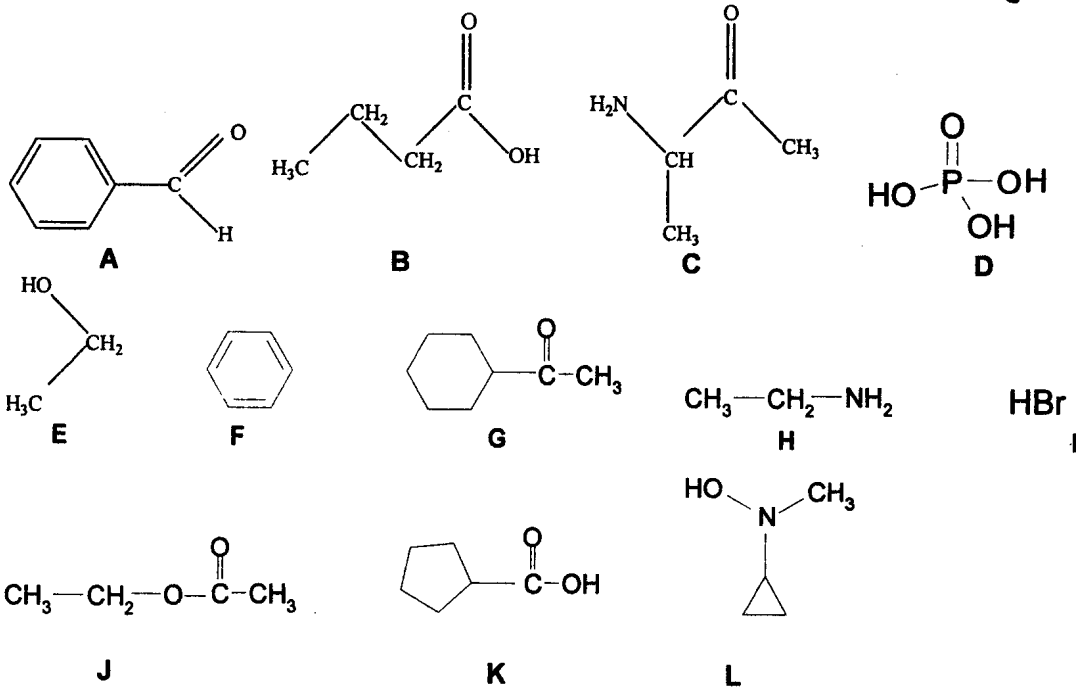
هل التجربة :

- .A معايرة حامض قوي بقاعدة قوية
.B معايرة قاعدة قوية بحامض قوي
.C معايرة حامض ضعيف بقاعدة قوية
.D معايرة قاعدة ضعيفة بحامض قوي

7- نجعل البروبانول - 2 يتفاعل مع حامض كربوكسيلي ذي الكتلة المولية 60 g/mol لنحصل على الماء ومركب E مما هي صيغة المركب E

- A. $\text{CH}_3\text{COOCH}_2\text{CH}_3$
B. HCOOCH_3
C. $\text{CH}_3\text{CHOHCH}_3$
D. $\text{CH}_3\text{COOCH}(\text{CH}_3)_2$

8- من بين المركبات ذات الصيغ التالية :



8-1 اعط لائحة الامينات :

- A. C, D, J, L
B. A, H, L, I
C. C, H, L
D. A, C, G, K

8-2 اعط لائحة الكحولات :

- A. A, B, K, L
B. E, L
C. C, G, J, M
D. I, F, E, M

8-3 اعط لائحة الحوامض الكربوكسيلية :

- A. A, C, D, L
B. M, I
C. B, K, J, D
D. B, K

8-4 اعط لائحة الالدهيدات :

- A. A
B. A, B, C, D
C. B, E, J, K
D. I, D

CONCOURS D'ACCES A LA FACULTE DE MEDECINE
SESSION JUILLET 2004

N° Anonymat	Nom et prénom du candidat :	Signature du candidat
	CNE :	
	Table N°:	

Note

EPREUVE DE PHYSIQUE

1/	A	B	C	D	E	5/	A	B	C	D	E
2/	A	B	C	D	E	6/	A	B	C	D	E
3/	A	B	C	D	E	7/	A	B	C	D	E
4/	A	B	C	D	E	8/	A	B	C	D	E

Note

EPREUVE DE CHIMIE

1/	A	B	C	D	5/	A	B	C	D
2/	A	B	C	D	6/	A	B	C	D
3/	A	B	C	D	7/	A	B	C	D
4/	A	B	C	D	8.1/	A	B	C	D
					8.2/	A	B	C	D
					8.3/	A	B	C	D
					8.4/	A	B	C	D

Note

EPREUVE DE MATHEMATIQUES

1/	A	B	C	D	E	6/	A	B	C	D	E
2/	A	B	C	D	E	7/	A	B	C	D	E
3/	A	B	C	D	E	8/	A	B	C	D	E
4/	A	B	C	D	E	9/	A	B	C	D	E
5/	A	B	C	D	E	10/	A	B	C	D	E

Note

EPREUVE DE SCIENCES NATURELLES

1/	A	B	C	D	E	11/	A	B	C	D	E
2/	A	B	C	D	E	12/	A	B	C	D	E
3/	A	B	C	D	E	13/	A	B	C	D	E
4/	A	B	C	D	E	14/	A	B	C	D	E
5/	A	B	C	D	E	15/	A	B	C	D	E
6/	A	B	C	D	E	16/	A	B	C	D	E
7/	A	B	C	D	E	17/	A	B	C	D	E
8/	A	B	C	D	E	18/	A	B	C	D	E
9/	A	B	C	D	E	19/	A	B	C	D	E
10/	A	B	C	D	E	20/	A	B	C	D	E

السؤال 6 :

في المستوى المنسوب إلى معلم متعامد ممنظم (o, \vec{i}, \vec{j}) وحدة القياس هي cm - نعتبر المنحنيين الممثلين للدالتين f و g المعرفتين على $]0, +\infty[$ بمايلي $f(x) = \frac{1}{x}$ و $g(x) = x^2$. إذا كانت Δ هي مساحة جزء المستوى المحصور بين منحيي f و g والمستقيمين المعرفين بالمعادلتين $x = \frac{1}{2}$ و $x = \frac{3}{2}$. فإن قيمة Δ ب cm^2 هي :

- A) $\frac{1}{3} - \ln \frac{4}{3}$ B) $\frac{1}{3} + \ln \frac{4}{3}$ C) $\frac{1}{2} - \ln \frac{3}{4}$ D) $\frac{1}{2} + \ln \frac{4}{3}$ E) $\frac{1}{2} - \ln \frac{4}{3}$

السؤال 7 :

مجموعة حلول المعادلة $iz^2 - 2z + 2 - i = 0$ هي :

- A) $\{1; 0\}$ B) $\{1; -1 - 2i\}$ C) $\{1; -1 + 2i\}$ D) $\{-1; 1 - 2i\}$ E) $\{-1; 1 + 2i\}$

السؤال 8 :

مجموعة حلول في IR للمعادلة $\frac{e^x - 3e^{-x}}{e^x + e^{-x}} = \frac{3}{2}$ هي :

- A) \emptyset B) IR C) $\{1\}$ D) $\{2\}$ E) $[1, 3]$

السؤال 9 :

يتكون قسم من 4 إناث و 6 ذكور. نريد اختيار 5 تلاميذ من بين تلاميذ هذا القسم . ما هو عدد المجموعات التي تحتوي على 3 ذكور على الأقل ؟

- A) 6 B) 252 C) 186 D) 120 E) 180

السؤال 10 :

اجتاز تلميذان A و B امتحانا. احتمال نجاح التلميذ A في هذا الامتحان هو $\frac{4}{5}$. واحتمال نجاح التلميذ B هو $\frac{3}{5}$.

ما هو الاحتمال لكي ينجح التلميذان معا ؟

- A) $\frac{1}{5}$ B) $\frac{7}{5}$ C) $\frac{1}{2}$ D) $\frac{24}{25}$ E) $\frac{12}{25}$

5- يشحن مكثف سعته $C = 3 \mu\text{F}$ بواسطة تيار ثابت شدته $I = 2 \mu\text{A}$ ولمدة زمنية $t = 2,5 \text{ minutes}$. شدة التوتر V_c بين مربطي المكثف هي :

- A. $V_c = 1\text{V}$
- B. $V_c = 0,1 \text{ V}$
- C. $V_c = 100 \text{ V}$
- D. $V_c = 1,66 \text{ V}$;
- E. $V_c = 10 \text{ mV}$
- F. المعطيات غير كافية للإجابة

6- في الطبقات الجوية العليا يتحول الأزوت إلى نويدات الكربون 14 نتيجة التفاعل مع دقيقة X حسب المعادلة الآتية :

$${}^{14}_7\text{N} + X \rightarrow {}^{14}_6\text{C} + {}^1_1\text{H}$$

X يمثل :

- A. دقيقة α
- B. فوتون
- C. إلكترون
- D. بوزيترون
- E. نوترون

7- الحزة الطيفية الزرقاء للهيدروجين والتي طول موجتها $\lambda = 486,1 \text{ nm}$ مطابقة لفوتون طاقته :

- A. $E = 2,55 \text{ eV}$
- B. $E = 0,18 \text{ eV}$
- C. $E = 4,1 \cdot 10^{-19} \text{ eV}$
- D. $E = 4,1 \cdot 10^{-19} \text{ J}$
- E. $E = 4,1 \cdot 10^5 \text{ J}$

$$h = 6,62 \cdot 10^{-34} \text{ J.s}, \quad 1\text{eV} = 1,6 \cdot 10^{-19} \text{ J}$$

8- تحتوي عينة على $N_0 = 2 \cdot 10^{14}$ نويدة مشعة دورها الإشعاعي (عمر النصف) $t_{1/2} = 140 \text{ jours}$. نشاط العينة A بعد 140 يوما هو :

- A. $A = 5,73 \cdot 10^6 \text{ Bq}$
- B. $A = 1,0 \cdot 10^{14} \text{ Bq}$
- C. $A = 7,14 \cdot 10^{11} \text{ Bq}$
- D. $A = 100 \text{ Bq}$
- E. $A = 500 \text{ Bq}$

التوالد البشري

8- الإنطاف يشمل ظواهر انقسامات غير مباشرة، اختزالية وتفرقية التي تؤدي إلى تكوين مشيجات ذكرية مشتقة من

منسليات منوية :

- A. يبدأ خلال المرحلة المضغية
- B. يتكون على مستوى البربخ
- C. يبدأ مع مرحلة البلوغ
- D. طوره النهائي هو طور النضج
- E. يبدأ في وسط الأنبوب المنوي ويتطور نحو جدار الأنبوب المنوي

9- إذا اعتبرنا الدورة الجنسية عند المرأة :

- A. الإباضة تكون مسبقة بارتفاع في إفراز الجسفرين في شكل ذروة
- B. الإباضة تعتبر نتيجة تفجير الجريب الناضج
- C. الجسم الأصفر يتكون قبيل الإباضة
- D. بعد الإباضة هناك ذروة في إفراز الأسترايول
- E. إفراز ال LH و ال FSH يبلغ ذروته بعيدا عن الإباضة

10- إخصاب المشيج الأنثوي عند الإنسان

- A. الخلية البيضية موقوفة في الطور التمهيدي من الانقسام المنصف
- B. يتم على مستوى عنق الرحم
- C. يؤدي إلى تكون غشاء الإخصاب الذي يمنع تكرار الإخصاب
- D. لا يمكن من إرجاع ثنائية الصيغة الصبغية
- E. يمكن أن تتم 48 ساعة بعد الإباضة

11- بعد الإخصاب

- A. تبدأ البيضة انقسامها غير المباشر الأول بعد توقفها لفترة استراحة
- B. - التعشيش يؤدي إلى إفراز هرمون HCG من طرف التروفوبلاست
- C. -طور البلاستولا يسبق طور التوتة
- D. - تظهر آثار HCG في بول المرأة الحامل في غضون ساعتان بعد الإخصاب
- E. التعشيش يتم على مستوى الخرطوم

12- المنشطات المنسلية

- A. عبارة عن هرمونات ستيروبيد
- B. عبارة عن هرمونات مفرزة من طرف الوطاء
- C. تبقى نسبة المنشطات المنسلية في البلازما قارة طوال الدورة الجنسية
- D. عملية إفرازهم تخضع لمراقبة رجعية من طرق الأسترايول و الجسفرين
- E. تفرز من طرف غدة ذات إفراز خارجي (exocrine)

13- في الفترة المضغية للحمل

- A. الهرمون المشيمة HPL تفرز في بداية الحمل
- B. إفراز هرمون HCG يبقى قارا طوال مرحلة الحمل
- C. المشيمة منبتقة من النسيج التروفوبلاستي
- D. اختبار الحمل يؤسس على وجود هرمون HPL في بول امرأة حامل
- E. المرحلة المضغية للحمل تمتد من التعشيش إلى الشهر السادس من الحمل

14- فيما يخص الأقرص المانعة للحمل من نوع جسفرونية فقط :

- A. تأخذ في نهاية الدورة الجنسية
- B. تمنع الإباضة بكبح إفراز LH و FSH
- C. تمنع التعشيش على مستوى مخاطية الرحم
- D. تؤدي إلى إيقاف التطور الجريبي
- E. تحدث الإجهاض المفتعل