

مباراة ولوج السنة الأولى لكلية طب الأسنان (الدار البيضاء)

2015/2014

مادة الفيزياء

تمرين 1 : الموجات

يعبر عن سرعة انتشار الصوت في غاز ثنائي الجزيئة بالعلاقة التالية : $v = \sqrt{\frac{1,4P}{\rho}}$ مع P ضغط الغاز و ρ الكتلة الحجمية للغاز

الذي نعتبره كاملا ويخضع لقانون الغازات الكاملة.

نعطي : $M(H) = 1g/mol$ و $M(O) = 16g/mol$ وثابتة الغازات الكاملة : $R = 8,31 Pa.m^3.mol^{-1}.K^{-1}$

Q.1 يمكن التعبير عن سرعة الصوت v في غاز ثنائي الجزيئة بالعلاقة التالية :

(A) : $v = \sqrt{\frac{1,4RT}{M}}$ (B) : $v = \sqrt{\frac{MT}{1,4R}}$ (C) : $v = \sqrt{\frac{1,4MT}{R}}$ (D) : $v = \sqrt{\frac{1,4T}{RM}}$ (E) : جواب آخر

Q.2 مقارنة سرعة الصوت في كل من غاز الهيدروجين وغاز الأوكسجين في نفس ظروف التجربة تبين أن :

(A) : السرعة لا تتعلق (B) : سرعة الهيدروجين أكبر (C) : تتناقص السرعة (D) : سرعة الأوكسجين أكبر (E) : جواب آخر
من سرعة الهيدروجين بتزايد الكتلة المولية من سرعة الأوكسجين بطبيعة الغاز.

Q.3 قياس سرعة الصوت في الهواء عند درجة الحرارة $\theta = 0^\circ C$ أعطى القيمة $v = 331,45 m/s$ الكتلة المولية للهواء هي

(A) : $340g/mol$ (B) : $2,89kg/mol$ (C) : $2,89.10^{-2}kg/mol$ (D) : $28,9.10^{-2}g/mol$ (E) : جواب آخر

Q.4 بالنسبة لنفس مسافة الانتشار $L = 10m$ وعند درجة الحرارة $\theta = 20^\circ C$ فإن التأخر الزمني للصوت المنتشر في الهيدروجين بالنسبة للصوت المنتشر في الأوكسجين قيمة τ هي :

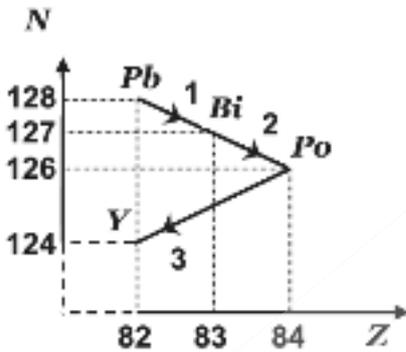
(A) : $\tau = 2,3s$ (B) : $\tau = 2,3.10^{-2}s$ (C) : $\tau = 2,3.10^{-1}s$ (D) : $\tau = 3,2.10^{-2}s$ (E) : جواب آخر

Q.5 نحدث موجة صوتية متتالية بواسطة رنان يهتز بتردد $880Hz$ في مدخل أنبوب مملوء بغاز الهيدروجين (H_2) عند درجة

الحرارة $\theta = 20^\circ C$ التي تفصل بين طبقتين متتاليتين من غاز الأنبوب تهتزان على تعاكس في الطور هي :

(A) : $\delta \approx 17,4cm$ (B) : $\delta \approx 74cm$ (C) : $\delta \approx 152cm$ (D) : $\delta \approx 12cm$ (E) : جواب آخر

تمرين 2 : التحولات النووية.



يمثل المخطط جانبه بعض النويدات من الفصيلة المشعة للأورانوم ${}_{92}^{238}U$ ،

نعطي $m(\alpha) = 4,0015u$ و $m(Po) = 210,0482u$ و $m(Y) = 206,0385u$ و

$1u = 1,66.10^{-27}kg = 931,5MeV/C^2$

Q.6 تعرف الفصيلة المشعة على أنها :

جواب آخر : (E) تحولات نووية فصيلة γ (D) تفتت العناصر الاصطناعية (C) مجموعة النويدات المستقرة : (B) مجموعة نظائر $^{238}_{92}U$ (A)

Q.7 طبيعة النوية Y :

جواب آخر : (E) : $^{238}_{92}U$ (D) : $^{206}_{82}Pb$ (C) : $^{124}_{82}Pb$ (B) : $^{128}_{82}Pb$ (A)

Q.8 طبيعة التفتت رقم 3 عبارة عن :

جواب آخر : (E) تفتت γ (D) تفتت β^+ (C) تفتت β^- (B) اندماج (A)

Q.9 الطاقة $|\Delta E|$ ب MeV الناتجة عن التفتت رقم 3 هي :

جواب آخر : (E) : 7,64 (D) : 5,64 (C) : 3,64 (B) : 1,64 (A)

Q.10 عمر النصف لنوية البولونيوم هو $t_{1/2} = 138$ jours، المدة الزمنية لتفتت 99% من عينة من البولونيوم هو :

جواب آخر : (E) : 9160,58 jours (D) : 9160,85 jours (C) : 13800 jours (B) : 915,85 jours (A)

Q.11 النشاط الإشعاعي لعينة من البولونيوم كتلتها $m_0 = 2g$ عند اللحظة نصف عمر النصف هو :

جواب آخر : (E) : $2,36.10^{18}$ Bq (D) : $2,36.10^{17}$ Bq (C) : $2,36.10^{16}$ Bq (B) : $2,36.10^{15}$ Bq (A)

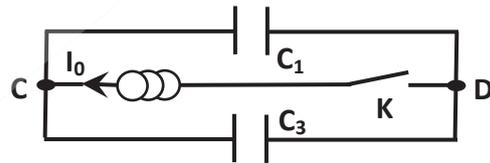
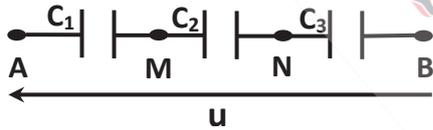
تمرين 3 : الكهرباء.

التركيب الأول : تطبق توترا $u = 600V$ بين مربطي تركيب كهربائي مكون من ثلاث مكثفات مركبة على التوالي سعتها

$$C_1 = 2C_2 = 5C_3 = 10\mu F$$

التركيب الثاني : نركب المكثفين C_1 و C_3 (غير مشحونين بدنيا) في دارة تحتوي على مولد مؤتمل للتيار وقاطع للتيار K (الشكل جانبه).

عند غلق قاطع التيار K يمر في الفرع CD تيار كهربائي شدته $I_0 = 5\mu A$. نعطي $g = 10N/kg$.



Q.12 قيمة التوترا U_{MN} بين مربطي المكثف C_2 هو :

جواب آخر : (E) : 150 V (D) : 140 V (C) : 130 V (B) : 120 V (A)

Q.13 قيمة سعة المكثف المكافئ للتركيب AB هي :

جواب آخر : (E) : $4,25\mu F$ (D) : $3,25\mu F$ (C) : $2,25\mu F$ (B) : $1,25\mu F$ (A)

Q.14 الطاقة الكهربائية التي يخزنها المكثف المكافئ عند نهاية الشحن هي E_e :

جواب آخر : (E) : $E_e = 0,225J$ (D) : $E_e = 0,325J$ (C) : $E_e = 0,425J$ (B) : $E_e = 0,525J$ (A)

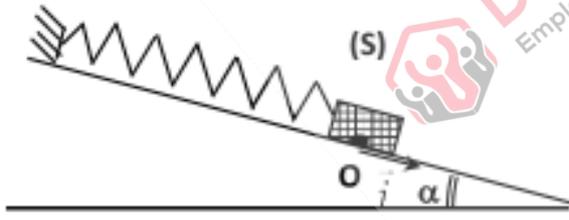
Q.15 إذا تحولت الطاقة الكهربائية E_e كلياً إلى طاقة حركية فإنها ترفع رأسياً كرية كتلتها $m = 5g$ بارتفاع h :

جواب آخر : (E) : $h = 0,5m$ (D) : $h = 4,5m$ (C) : $h = 2,5m$ (B) : $h = 1m$ (A)

Q.16 المدة الزمنية Δt اللازمة التي يجب أن يبقى خلالها قاطع التيار مغلقاً للحصول على توتر $U_{CD} = 50V$ هي :

- (A) : $\Delta t = 20s$ (B) : $\Delta t = 30s$ (C) : $\Delta t = 40s$ (D) : $\Delta t = 60s$ (E) : جواب آخر

تمرين 4 : الميكانيك.



نعتبر نابضا لفاته غير متصلة وكتلته مهملة وصلابته
 $k = 20N/m$ ، نثبت بطرفه الحر جسما (S) كتلته $m = 200g$ ، نهمل الاحتكاكات بين الجسم (S) والمستوى (π) المائل بزاوية $\alpha = 30^\circ$ بالنسبة للمستوى الأفقي. نزيح الجسم عن موضع توازنه المنطبق مع أصل المعلم (O, \vec{i}) بمسافة $X_m = 2cm$ في المنحى الموجب ثم نحرره بدون سرعة بدنية، فيمر لأول مرة بالموضع O عند اللحظة $t = 0$ ، نأخذ :
 $g = 10N/kg$

Q.17 Δl_0 إطالة النابض عند توازن الجسم (S) هي :

- (A) : $\Delta l_0 = 2 cm$ (B) : $\Delta l_0 = 3 cm$ (C) : $\Delta l_0 = 4 cm$ (D) : $\Delta l_0 = 5 cm$ (E) : جواب آخر

Q.18 المعادلة التفاضلية المميزة للحركة تكتب على الشكل التالي :

- (A) : $\ddot{x} + \frac{k}{mg}x = 0$ (B) : $\ddot{x} + \frac{k \sin \alpha}{mg}x = 0$ (C) : $\ddot{x} + \frac{k}{mg \sin \alpha}x = 0$ (D) : $\ddot{x} + \frac{k}{m}x = 0$ (E) : جواب آخر

Q.19 حل المعادلة التفاضلية للحركة يكتب على الشكل التالي : $x = 2.10^{-2} \cos\left(\frac{2\pi}{T_0}t + \varphi\right)$ حيث (T_0, φ) يأخذان القيم التالية :

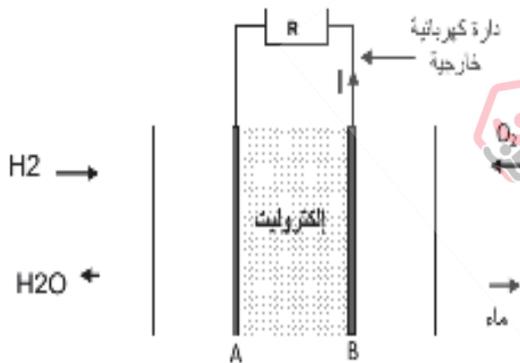
- (A) : $\left(0,628s, -\frac{\pi}{2}\right)$ (B) : $\left(6,28s, -\frac{\pi}{2}\right)$ (C) : $\left(0,628s, \frac{\pi}{2}\right)$ (D) : $\left(6,28s, \frac{\pi}{2}\right)$ (E) : جواب آخر

Q.20 شدة القوة التي يطبقها النابض على الجسم (S) عند اللحظة $t = 1,75T_0$:

- (A) : $F = 4,4N$ (B) : $F = 3,4N$ (C) : $F = 2,4N$ (D) : $F = 1,4N$ (E) : جواب آخر

مادة الكيمياء

تمرين 1 : دراسة عمود ذي محروق.



توضح التبيانة مبدأ الاشتغال الكهركيميائي لعمود ذي محروق.
يتكون العمود ذي محروق من مقصورتين يفصل بينهما إلكتروليت (عبارة عن محلول يسمح بمرور الأيونات) يتم تزويد المقصورة 1 بغاز ثنائي الهيدروجين والمقصورة 2 بغاز ثنائي الأوكسجين.
يشتغل العمود لمدة $\Delta t = 200 \text{ h}$ ويزود الدارة الخارجية بتيار شدته ثابتة $I = 288,535 \text{ A}$

معطيات :

- الوسط التفاعلي حمضي $F = 9,65.10^4 \text{ C.mol}^{-1}$ الحجم المولي: $V_m = 24 \text{ L.mol}^{-1}$
- المزدوجات مختزل / مؤكسد المتدخل عند اشتغال العمود: $H^+ / H_2(g)$ و $O_2(g) / H_2O(l)$

Q.1 على مستوى إلكتروليت المقصورة 1 :

- جواب : (E) يحدث اختزال كاثودي $2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2$ (B) يحدث اختزال كاثودي $H_2 + 2e^- \rightleftharpoons 2H^+$ (A)
آخر تحدث أكسدة أنودية $O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O$ (D) تحدث أكسدة أنودية $H_2 \rightleftharpoons 2H^+ + 2e^-$ (C)

Q.2 المعادلة الحصيلة لاشتغال العمود هي :

- (A) $O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O_2$ (B) $H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2H_2O$
(A) $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$: $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$ جواب : (E)
(C) $O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O_2$ (D) $O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O_2$ آخر
(C) $MnO_4^- + 4H^+ + 1e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$: $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$

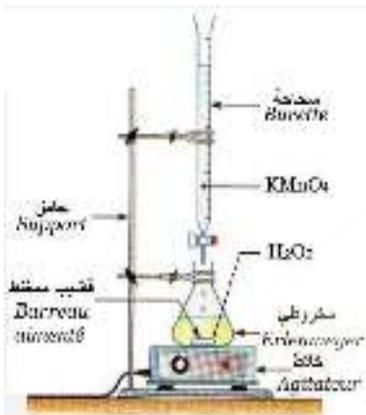
Q.3 كمية مادة غاز ثنائي الهيدروجين اللازمة لاشتغال العمود لمدة 200 ساعة هي :

- جواب آخر : (E) $n = 538,2 \text{ mol}$ (D) $n = 2152,8 \text{ mol}$ (C) $n = 10764 \text{ mol}$ (B) $n = 1076,4 \text{ mol}$ (A)

Q.4 حجم غاز ثنائي الهيدروجين اللازم لاشتغال العمود لمدة 24 ساعة هي :

- جواب آخر : (E) 2550 L (D) 1550 L (C) 775 L (B) 3100 L (A)

تمرين 2 : معايرة محلول للماء الأوكسيجيني.



نصب في كأس $V_0 = 100 \text{ mL}$ من محلول S_0 للماء الأوكسيجيني H_2O_2 تركيزه C_0 .
نضيف للمحلول السابق حجما V من محلول لحمض الكبريتيك H_2SO_4 تركيزه 2 mol.l^{-1}
وقليلا من الماء المقطر فنحصل على محلول S_1 حجمه $V_1 = 100 \text{ mL}$.

ننجز معايرة الماء الأوكسيجيني الموجود في المحلول S_1 بواسطة محلول بنفسجي لبرمنغنات البوتاسيوم ($K^+ + MnO_4^-$) تركيزه $C_{ox} = 0,15 mol.L^{-1}$. نحصل على التكافؤ عندما نصيب $V_{ox} = 30,4 mol.L^{-1}$ من محلول برمنغنات البوتاسيوم.

معطيات :

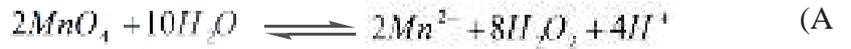
▪ المزدوجات مختزل / مؤكسد الممكن تدخلها في تفاعل المعايرة: MnO_4^- / Mn^{2+} و O_2 / H_2O_2 و H_2O_2 / H_2O .

▪ حمض الكبريتيك حمض ثنائي : كل جزيئة تحرر أيونين من H^+ .

Q.5 أنصاف معادلات الأكسدة - اختزال الموافقة لتفاعل المعايرة هما :

- (A) : $O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O_2$ (B) : $H_2O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons 2H_2O$ (E) :
 $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$ $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$ جواب
(C) : $O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O_2$ (D) : $O_2 + 2H^+ + 2e^- \rightleftharpoons H_2O_2$ آخر
 $MnO_4^- + 4H^+ + 1e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$ $MnO_4^- + 8H^+ + 5e^- \rightleftharpoons Mn^{2+} + 4H_2O$

Q.6 المعادلة الحصيلة لتفاعل المعايرة هي :



(E) جواب آخر

Q.7 يتم الكشف عن نقطة التكافؤ عندما يصبح المحلول المعيار :

- (A) : محايدا (B) : قاعديا (C) : بنفسجيا (D) : عديم اللون (E) : جواب آخر

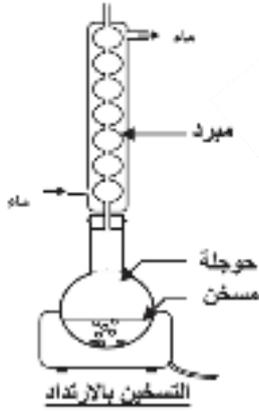
Q.8 قيمة التركيز المولي C_0 للمحلول S_0 هي :

- (A) : $2,14 mol.L^{-1}$ (B) : $0,76 mol.L^{-1}$ (C) : $1,14 mol.L^{-1}$ (D) : $0,57 mol.L^{-1}$ (E) : جواب آخر

Q.9 الحجم الأدنى لمحلول حمض الكبريتيك اللازم صبه في الكأس هو :

- (A) : $V \approx 2,30 mL$ (B) : $V \approx 3,42 mL$ (C) : $V \approx 6,84 mL$ (D) : $V \approx 2,70 mL$ (E) : جواب آخر

تمرين 3 : تصنيع مركب عضوي.



لتصنيع مركب عضوي E، ننجز في حويجة خليطا متساوي المولات من أندريد الإيثانويك الخالص $\text{CH}_3\text{COOOCCH}_3$ (كثافته $d = 1,08$ وكتلته المولية $M_1 = 102\text{g.mol}^{-1}$) والبروبان - 1 - أول الخالص (كثافته $d = 0,8$ وكتلته المولية $M_1 = 60\text{g.mol}^{-1}$). نضيف قطرات من حمض الكبريتيك المركز إلى الخليط التفاعلي (حفاز). ونستعمل التركيب التجريبي الممثل جانبه.

معطيات: $M(\text{H}) = 1\text{g.mol}^{-1}$ و $M(\text{C}) = 12\text{g.mol}^{-1}$ و $M(\text{O}) = 16\text{g.mol}^{-1}$.

Q.10 المركب E المصنع هو :

جواب آخر : (E) ميثانوات المثيل (D) إيثانوات البروبيل (C) بروبانوات الإيثيل (B) إيثانوات الإيثيل (A)

Q.11 كميات المادة n_1 لأندريد الإيثانويك و n_2 للبروبان - 1 - أول اللازمة لتصنيع 510g من المركب E هي :

جواب آخر : (E) $n_1 = n_2 = 10,0\text{mol}$ (D) $n_1 = n_2 = 5,0\text{mol}$ (C) $n_1 = n_2 = 8,5\text{mol}$ (B) $n_1 = n_2 = 7,5\text{mol}$ (A)

Q.12 الحجم V_1 للبروبان - 1 - أول المستعمل لتصنيع 510g من المركب E هو :

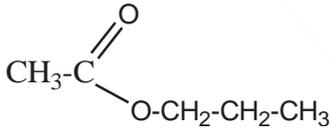
جواب آخر : (E) $V_1 = 375,0\text{ mL}$ (D) $V_1 = 637,5\text{ mL}$ (C) $V_1 = 300,0\text{ mL}$ (B) $V_1 = 277,7\text{ mL}$ (A)

Q.13 دور حمض الكبريتيك :

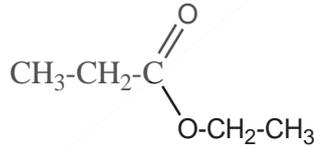
جواب آخر : (E) زيادة سرعة التفاعل (D) تنقية المركب العضوي المصنع (C) زيادة مردود التفاعل (B) تقادي ضياع المتفاعلات (A)

Q.14 الصيغة نصف المنشورة للمركب العضوي E المصنع :

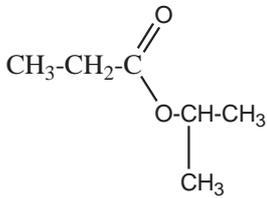
(A) :



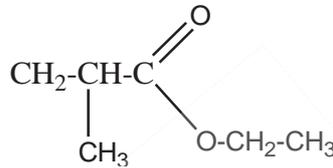
(B) :



(C) :



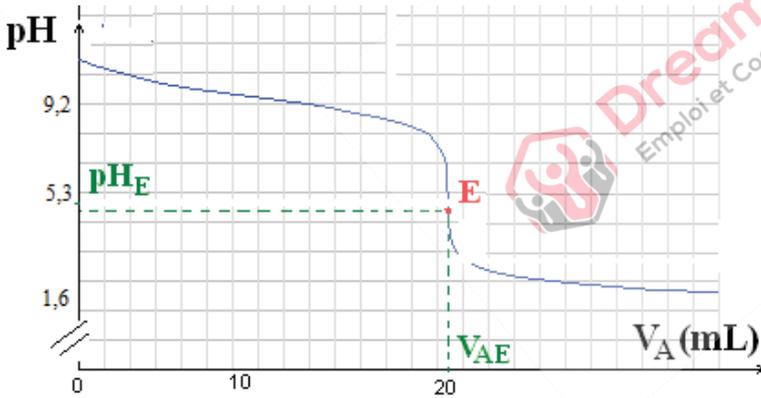
(D) :



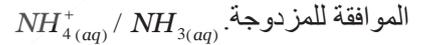
Q.15 تفاعل أندريد الإيثانويك و بروبان - 1 - أول :

جواب آخر : (E) سريع ومحدود (D) سريع نسبيا وكلي (C) بطيء ومحدود (B) بطيء جدا وكلي (A)

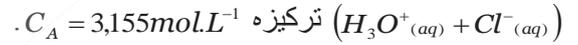
تمرين 4 : معايرة محلول قاعدي بقياس pH.



نعير حجما $V_B = 10\text{mL}$ من محلول مائي للقاعدة



بإضافة محلول مائي لحمض الكلوريدريك

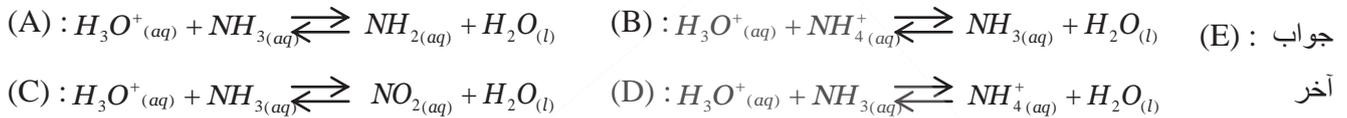


معطيات :

$K_e = 10^{-4}$ ■

■ المزدوجات قاعدة / حمض الممكن تدخلها في تفاعل المعايرة : $H_3O^+(aq) / H_2O(l)$ و $NH_4^+(aq) / NH_3(aq)$.

Q.16 المعادلة الحصيلة لتفاعل بين القاعدة المعايرة وأيون الأكسونيوم هي :



Q.17 بعد نقطة التكافؤ ينحو تركيز أيونات الأمونيوم NH_4^+ نحو :

جواب آخر : (A) : الثبات (B) : التزايد (C) : التناقص (D) : التآرجح (E) :

Q.18 تركيز المحلول المعايير C_B هو :

جواب آخر : (A) : $3,61.10^{-2}\text{mol.L}^{-1}$ (B) : $6,31.10^{-2}\text{mol.L}^{-1}$ (C) : $3,1.10^{-2}\text{mol.L}^{-1}$ (D) : $1,31.10^{-2}\text{mol.L}^{-1}$ (E) :

Q.19 ثابتة الحمضية للمزدوجة NH_4^+/NH_3 :

جواب آخر : (A) : $K_a = 10^{-11}$ (B) : $K_a = 6,3.10^{-10}$ (C) : $K_a = 10^{-6,5}$ (D) : $K_a = 10^{-5,3}$ (E) :

Q.20 تركيز المحلول المعايير هو : $[HO^-] = 10^{-7}\text{mol.L}^{-1}$

جواب آخر : (A) : $[HO^-] = 10^{-7}\text{mol.L}^{-1}$ (B) : $[HO^-] = 5,310^{-3}\text{mol.L}^{-1}$ (E) :
(C) : $[HO^-] = 1,9910^{-9}\text{mol.L}^{-1}$ (D) : $[HO^-] = 5,010^{-6}\text{mol.L}^{-1}$

مادة علوم الحياة والأرض

بالنسبة لكل سؤال، أجب بدائرة الإجابة الصحيحة والوحيدة على ورقة الإجابات المرافقة لهذا الموضوع

- (1) تفرز للمفاويات T8 القاتلة :
 - A. مادة البرفورين.
 - B. الكريونات المناعية.
 - C. الأنترلوكينات.
 - D. بروتينات التكملة.
- (2) يعتمد التلقيح على مبدأ :
 - A. تدخل لمفاويات ذاكرة تكونت قبل الاتصال الأول بمولد مضاد.
 - B. تدخل بلعميات ذاكرة تكونت بعد الاتصال الأول بمولد مضاد.
 - C. ظهور لمفاويات ذاكرة تكونت بعد الاتصال الأول بمولد مضاد.
 - E. ظهور بلعميات ذاكرة تكونت بعد الاتصال الثاني بمولد مضاد.
- (3) تسلسل أطوار الأستجابة المناعية النوعية هو كالتالي :
 - A. طور الحث ثم طور التضخيم فطور التنفيذ.
 - B. طور التنفيذ ثم طور التضخيم فطور الحث.
 - C. طور التضخيم ثم طور التنفيذ فطور الحث.
 - D. طور التضخيم ثم طور الحث فطور التنفيذ.
- (4) الساركومير يشكل وحدة اللييف العضلي التي :
 - A. تفصل بين حزين Z متتاليين.
 - B. تفصل بين منطقتين H متتاليتين.
 - C. تتكون من شريط فاتح وشريط قاتم.
 - D. تتكون من شريط قاتم ونصف شريط فاتح.
- (5) خلال الرعشة العضلية يمكن أن نسجل :
 - A. تثبيت الميوزين على التريبوميوزين.
 - B. تثبيت الكالسيوم على التريبوميوزين.
 - C. حلمأة ال ADP وتحرير الطاقة.
 - D. حلمأة ال ATP وتحرير الطاقة.
- (6) خلال إحدى طرق تجديد ATP :
 - A. يتم استعمال الفوسفوكرياتين كطريقة بطيئة حي لا هوائية.
 - B. يتم استعمال الفوسفوكرياتين كطريقة سريعة حي هوائية.
 - C. يتم استعمال الفوسفوكرياتين كطريقة بطيئة حي هوائية.
 - D. يتم استعمال الفوسفوكرياتين كطريقة سريعة حي لا هوائية.
- (7) يمكن تطبيق إهاتين، فعالتين وبنفس الشدة، على عضلة من تسجيل المخطط العضلي التالي :
 - A. عدة رعشات عضلية ذات التحام غير تام.
 - B. رعشتان عضليتان ذات التحام غير تام.
 - C. رعشتان عضليتان معزولتين بوسع متزايد.
 - D. رعشتان عضليتان معزولتين بوسع متناقص.
- (8) خلال الرعشة العضلية، يصبح ساركوبلازم الألياف العضلية قاعديا نتيجة :
 - A. تحرير الكريتان بعد استعمال الفوسفوكرياتين.
 - B. تحرير الفوسفوكرياتين بعد استعمال الكريتان.
 - C. تحرير الحمض الفوسفوري بعد حلمأة ال ATP.
 - D. تحرير ال ATP بعد حلمأة الحمض الفوسفوري.
- (9) في بداية الرعشة العضلية، يصبح ساركوبلازم الألياف العضلية حمضيا نتيجة :
 - A. تحرير الكريتان بعد استعمال الفوسفوكرياتين.
 - B. تحرير الفوسفوكرياتين بعد استعمال الكريتان.

- C. تحرير الحمض الفوسفوري بعد حلماة ال ATP.
- D. تحرير ال ATP بعد حلماة الحمض الفوسفوري.
- (10) تظهر بنية الليف العضلي :
- A. شبكة ساركوبلازمية تحيط بالليبيفات العضلية.
- B. شبكة ساركوبلازمية تحيط بخييطات الأكتين.
- C. عدة نوى متموضعة في مركز الليف العضلي.
- D. نواة واحدة متموضعة في مركز الليف العضلي.
- (11) يمثل الانقسام الاختزالي انقساما خلويا :
- A. يحافظ على الصيغة الصبغية بين الخلية الأم والخلايا البنات.
- B. يمكن من الحصول دائما على 4 خلايا أحادية الصيغة الصبغية.
- C. يتضمن أنقساما منصفا متبوعا بانقسام تعادلي.
- D. يتضمن أنقساما تعادليا متبوعا بانقسام منصف.
- (12) التخليط البصبغي :
- A. يمكن من ظهور توليفات جديدة من الحليلات المحمولة على صبغيات مختلفة وغير متماثلة.
- B. يمكن من ظهور توليفات جديدة من الحليلات المحمولة على صبغيات متماثلة.
- C. يقلل من احتمال ظهور أفراد بمظاهر خارجية جديدة التركيب.
- D. يزيد من احتمال ظهور أفراد بمظاهر خارجية أبوية.
- (13) في إطار التوالد الجنسي، نفسر ظهور أفراد بمظاهر خارجية جديدة التركيب :
- A. بتدخل أمشاج جديدة التركيب خلال ظاهرة الإخصاب.
- B. بتدخل أمشاج أبوية خلال ظاهرة الإخصاب.
- C. بظهور أمشاج جديدة التركيب خلال ظاهرة تشكل الأمشاج.
- D. بظهور أمشاج أبوية خلال ظاهرة تشكل الأمشاج.
- (14) في حالة مورثتين مرتبطين تفصل بينهما مسافة صغيرة جدا :
- A. تكون حليلات هاتين المورثتين خاضعتين لسيادة تامة.
- B. تكون حليلات هاتين المورثتين متساوية السيادة.
- C. يكون احتمال افتراق هاتين المورثتين بفعل ظاهرة العبور صغيرا جدا.
- D. يكون احتمال افتراق هاتين المورثتين بفعل ظاهرة العبور كبيرا جدا.
- (15) في حالة مرض وراثي غير مرتبط بالجنس وسائد :
- A. بإمكان زواج أبوين مصابين بالمرض أن يعطي أطفالا غير مصابين.
- B. ليس بإمكان زواج أبوين مصابين بالمرض أن يعطي أطفالا غير مصابين.
- C. بإمكان زواج أبوين غير مصابين بالمرض أن يعطي أطفالا مصابين.
- D. ليس بإمكان زواج أبوين غير مصابين بالمرض أن يعطي أطفالا مصابين.
- (16) في حالة مرض مرتبط بالجنس ومنتحي :
- A. ليس بإمكان زواج أبوين مصابين بالمرض أن يعطي بناتا مصابات.
- B. بإمكان زواج أبوين مصابين بالمرض أن يعطي ذكورا غير مصابين.
- C. ليس بإمكان زواج أبوين غير مصابين بالمرض أن يعطي بناتا مصابات.
- D. ليس بإمكان زواج أبوين غير مصابين بالمرض أن يعطي ذكورا مصابات.
- (17) تتم عملية تحويل ARN فيروسي السيدا إلى ADN فيروسي :
- A. على مستوى الفيروس.
- B. على مستوى سيتوبلازم اللمفاويات T4 المتطفل عليها.
- C. بعد تبرعم فيروسات جديدة انطلاقا من اللمفاويات T4.
- D. خلال تبرعم فيروسات جديدة انطلاقا من اللمفاويات T4.
- (18) يعتبر فيروس السيدا فيروسا قهريا نظرا لما يلي :
- A. لأنه يتوفر على مادة وراثية.
- B. لأن مادته الوراثية هي ال ADN.
- C. لأن مادته الوراثية هي ال ARN.

D. لأنه يتطفل على اللمفاويات T4 ذات ADN.

(19) ترجمة الخبر الوراثي هي :

A. تركيب سلاسل متعددة النيكلوتيدات حسب تسلسل الوحدات الرمزية المحمولة على ال ARNm.

B. تركيب سلاسل ببتيدية حسب تسلسل الوحدات الرمزية المحمولة على ال ARNm.

C. تركيب سلاسل ببتيدية حسب تسلسل الوحدات الرمزية المحمولة على ال ARNt.

D. تركيب سلاسل متعددة النيكلوتيدات حسب تسلسل الوحدات الرمزية المحمولة على ال ARNt.

(20) استنساخ ال ADN يتطلب تدخل الأنزيمات التالية :

A. الهليكاز والناسخ العكسي.

B. الهليكاز وال ARN بوليمراز.

C. الهليكاز وال ADN بوليمراز.

D. الهليكاز وأنزيم الربط.

