



الاختبار التجريبي للعام الجامعي 2020/2019م

تعليمات هامة: اختر إجابة واحدة لكل سؤال - التظليل يتم بالقلم الأسود أو الأزرق الجاف في ورقة الإجابة - عند تظليل أكثر من إجابة تُلغى درجة السؤال
اسم الطالب:

رقم دخول الاختبار:

اختر الإجابة الصحيحة :-

- ١- هرمون مضاد للتبول ويرفع ضغط الدم الشرياني:
(أ) ADH (ب) STH (ج) TSH (د) MSH
- ٢- العصب الدماغى العاشر الذي ينظم الأنشطة اللاإرادية:
(أ) ساق الدماغ (ب) العصب الحائر (ج) المخيخ (د) السمبثاوي
- ٣- مجموعة من الخلايا الطلائية المنحورة للقيام بوظيفة افرازية:
(أ) العضو (ب) النسيج (ج) الجهاز (د) الغدة
- ٤- الغدة الزعترية هي غدة صماء تفرز هرمون هو:
(أ) التيموسين (ب) الفازوبروسين (ج) الباراثورمون (د) الأوكسيتوسين
- ٥- الجسم المضاد الأكثر تواجدا في الدم:
(أ) IgG (ب) IgM (ج) IgA (د) IgD
- ٦- غدة تقع اسفل الدماغ في قاع الجمجمة:
(أ) الدرقية (ب) الجار درقية (ج) الكظرية (د) النخامية
- ٧- فيروس شلل الأطفال ينتقل عن طريق:
(أ) الماء (ب) البعوض (ج) سعال المصاب (د) الحشرات
- ٨- الغلاف الفيروسي يتكون من بروتين:
(أ) كابسيد (ب) اليومين (ج) فيبرونوجين (د) بروتوسمين
- ٩- من المكونات الحيوية التالي عدا:
(أ) حيوب اللقاح (ب) البكتيريا (ج) الفيروسات (د) السناج
- ١٠- عضو يحدث فيه الطمث:
(أ) المبيض (ب) الرحم (ج) المهبل (د) قناة فالوب
- ١١- اتحاد الهيموجلوبين ب CO أشد من اتحاده بالأوكسجين بنحو:
(أ) 500 مرة (ب) 250 مرة (ج) 750 مرة (د) 1000 مرة
- ١٢- تتميز الخلايا T في الغدة:
(أ) الكظرية (ب) الزعترية (ج) الجار درقية (د) الكبد
- ١٣- تتركز الثغور بكثرة في:
(أ) البشرة السفلى (ب) البشرة العليا (ج) النسيج الإسفنجي (د) الجذور
- ١٤- عنصر له علاقة بتكوين العظام والاسنان:
(أ) الفوسفور P (ب) الحديد Fe (ج) اليود I (د) Na
- ١٥- تلوث الغذاء بالبكتيريا يسبب مرض:
(أ) التيفونيد (ب) الدوسنتاريا (ج) الكوليرا (د) كل ما ذكر

Doctor_future7
T.me/



اسم المادة: الكيمياء
الزمن: ساعة واحدة

الاختبار التجريبي للعام الجامعي 2020/2019م

تعليمات هامة: اختر اجابة واحدة لكل سؤال - التظليل يتم بالقلم الأسود أو الأزرق الجاف في ورقة الإجابة - عند تظليل أكثر من اجابة تلقى درجة السؤال اسم الطالب:

اختر الإجابة الصحيحة :-

١ - أعداد الكم الأربعة الصحيحة للإلكترون السابع في N_7 هي :

(ج) $n=2, L=0, m_l=0, m_s=-1/2$
(د) $n=3, L=1, m_l=0, m_s=+1/2$

(أ) $n=2, L=1, m_l=-1, m_s=+1/2$

(ب) $n=2, L=1, m_l=+1, m_s=+1/2$

٢ - عدد ذرات الصوديوم الموجودة في 53 جم من كربونات الصوديوم : ($C=12, Na=23, O=16$) تساوي :

(أ) 12.044×10^{23} ذرة (ب) 6.022×10^{23} ذرة (ج) 3.011×10^{23} ذرة (د) 1.51×10^{23} ذرة

٣ - باستخدام قواعد الأرقام المضوية فإن ناتج العملية الحسابية التالية : $4.1 + 8.231 \times 2.41 = \dots$ هو :

(أ) 4.8282 (ب) 4.828 (ج) 4.84 (د) 4.8

٤ - مزج ٢ مول من الهيدروجين مع ٣ مول اليود في وعاء مغلق سعته ١ لتر وعند الاتزان كانت كمية يوديد الهيدروجين ٣.٦ مول . فإن ثابت الاتزان للتفاعل يساوي :

(أ) 0.0216 (ب) 46.296 (ج) 210×0.54 (د) 210×5.4

٥ - الأس الهيدروجيني لمحلول مائي يحتوي على 37 ملجم من هيدروكسيد الكالسيوم في ٥٠٠ مل من المحلول | علما بأن : $[Ca=40, O=16, H=1]$ هو :

(أ) 3 (ب) 2.7 (ج) 11.3 (د) 11.6

٦ - الصيغة الآتية $H-COOR$ تمثل :

(أ) حمض كربوكسيني (ب) امثر (ج) كيتون (د) الدهيد

٧ - إضافة ٣٠ مل من الماء يخفف محلول تركيزه ٢ مولار في ١٠ مل إلى :

(أ) ١.٥ مولار (ب) ٠.٦٧ مولار (ج) ٠.٥ مولار (د) ٠.٤ مولار

٨ - عدد تكسند النيتروجين في NH_4NO_3 هو :

(أ) ٥+ (ب) ٣- (ج) $3- و ٥+$ (د) $٣+ و ٥-$

٩ - أضيف ٢٥٠ مل من HCl تركيزه ٠.١ مولار إلى ٥٠٠ مل من KOH تركيزه ٠.١ مولار فإن تركيز $[H_3O^+]$ للمحلول تساوي :

(أ) 33×10^{-3} (ب) 1.5 (ج) 12.5 (د) 3.03×10^{-11}

١٠ - تمتاز المجموعة الرابعة في الجدول الدوري بأن مستواها الأخير له التوزيع الإلكتروني :

(أ) ns^2np^6 (ب) ns^2np^3 (ج) ns^2np^6 (د) ns^2np^3

١١ - جميع المعادلات التالية تمثل تفاعلات أكسدة واختزال ماعدا :

(أ) $Fe + 2HCl \rightarrow FeCl_2 + H_2$ (ب) $C + O_2 \rightarrow CO_2$ (ج) $CaCO_3 \rightarrow CaO + CO_2$ (د) $2H_2 + O_2 \rightarrow 2H_2O$

١٢ - إذا علمت أن كمية الحرارة المنطلقة عند احتراق ٦.٥ جرام من الإيثيلين تساوي ٣١٤ كيلو جول وحرارة تكوين كل من CO_2, H_2O على الترتيب هي : (- ٢٤٢ - , - ٣٩٣.٥) كيلو جول/ مول. فإن حرارة تكوين الإيثيلين تساوي

(أ) ٢٢٧+ (ب) ٢٢٧- (ج) ١٢٥٦- (د) ١٢٥٦+

١٣ - إذا كان عمر النصف لعنصر مشع ٣ أيام فإن ما يتبقى من ٦٤ جرام في عينة منه بعد ١٥ يوماً يساوي :

(أ) ٢ جرام (ب) ٤ جرام (ج) ٨ جرام (د) ١٦ جرام

١٤ - العلاقة بين العنصر Ca^{20} , Ni^{28} أن كليهما

(أ) عناصر انتقالية (ب) لهما نفس المجموعة (ج) لهما نفس الدورة (د) لا فلزات

١٥ - من المعادلتين التاليتين : $E^0 = +2.37 V$ $Mg \rightarrow Mg^{+2} + 2e$ $E^0 = -0.13 V$ $Pb^{+2} + 2e \rightarrow Pb$ فإن ΔE للخلية تساوي .. فولت :

(أ) ٢.٢٤+ (ب) ٢.٥٠+ (ج) ٢.٢٤- (د) ٢.٥٠-

٦٣٨

Na_2CO_3
 $Ca^{+2} + CO_3^{+2}$
٦٣٨

$N_2 \times \frac{54}{10}$
 10×5.4

عدد المولات

١
٢
٣
٤
٥

$CaCl_2 + 2H_2O \rightarrow Ca(OH)_2 + 2HCl$

