

عدد صفحات الأسئلة (ست صفحات) – ثلاث صفحات مسودة – الغلاف الخارجى وفقد أية ورقة من الكراسة يعتبر مسنولية الطالب .

فى ضوء دراستك لمادة الكيمياء أجب عن الأسئلة التالية :

المجموعة الأولى : الأسئلة من (1 – 9)

(1) أجب عن (أ) أو (ب) : اختر الإجابة الصحيحة :

(أ) أبسط مركب عضوي صيغته الأولية (C_nH_{2n}) هو

(الإيثيلين - اليوريا - البنزين - الميثان)

(ب) عدد روابط سيجما فى جزئ الاسيتيلين C_2H_2 هي

(2 - 3 - 4 - 5)

(2) أجب عن (أ) أو (ب) : اختر الإجابة الصحيحة :

(أ) الصيغة العامة للألكانات هي

(C_nH_n - C_nH_{2n-2} - C_nH_{2n} - C_nH_{2n+2})

(ب) عدد روابط باي فى جزئ الإيثيلين C_2H_4 هي

(1 - 2 - 4 - 8)

(3) أجب عن (أ) أو (ب) : اختر المصطلح العلمى المناسب :

(أ) عملية الهدف منها زيادة مساحة سطح خام الحديد قبل اختزاله .

(التفسير - التجميع - التلبيد - التحميص)

(ب) مركب ينتج من إمرار غاز الكلور على برادة الحديد الساخن .

(كبريتيت الحديد II - كلوريد الحديد II - كبريتات الحديد III - كلوريد الحديد III)

(4) اختر الإجابة الصحيحة :

نوع من الخلايا تستخدم فيها الطاقة الكهربائية من مصدر خارجي لإحداث تفاعل أكسدة - اختزال غير تلقائي.

(خلية جلفانية - خلية الكتروليتية - خلية الزئبق - خلية الوقود)

(5) اختر الإجابة الصحيحة :

التفاعل بين محلولي نترات الفضة وكلوريد الصوديوم يعتبر من التفاعلات :

(تامة - انعكاسية - البطيئة - بطيئة نسبيا)

(6) اختر المصطلح العلمى المناسب :

تغير تركيز المواد المتفاعلة في وحدة الزمن :

(النظام المفتوح - الإتزان الكيميائي - سرعة التفاعل - النظام المغزول)

(7) اختر الإجابة الصحيحة :

عدد ذرات الهيدروجين في جزئ كلوريد الايثيل هو

(3 - 5 - 6 - 7)

(8) أكمل الجدول الآتي بكتابة المصطلح العلمي :

1- اسم قطب الخلية الجلفانية الذي يحدث عنده عملية الاختزال .	
2- الفرق بين جهدي التأكسد لقطبي البطارية .	

(9) اختر الإجابة الصحيحة :

الكاشف الثانوي لأنيون الكربونات هو :

(H_2SO_4 - NH_4OH - $MgSO_4$ - HCl)

المجموعة الثانية : الأسئلة من (10 - 18) :

أجب عن (أ) أو (ب) :

(أ) اختر من العمود (ب) ما يناسب العمود (أ) :

رقم السؤال	العمود (أ)	العمود (ب)
10	عملية تحول جزيئات غير متأينة لأيونات . (.....)	(أ) الهيدروجين
11	الغاز الناتج من إمرار بخار الماء علي الحديد المسخن لدرجة الاحمرار . (.....)	(ب) بيئية
12	نوع من السبائك تتكون من تداخل ذرات العنصر المضاف صغيرة الحجم بين المسافات البينية للعنصر النقي . (.....)	(ج) التأين

(ب) اختر من العمود (ب) ما يناسب العمود (أ) :

رقم السؤال	العمود (أ)	العمود (ب)
10	الحد الأدنى من الطاقة التي يجب أن يمتلكها الجزئ ليتفاعل عند الاصطدام . (.....)	(أ) قطبان السكك الحديدية
11	خاصية تنافر ذرات أو أيونات العناصر الانتقالية للمجال المغناطيسي الخارجي . (.....)	(ب) طاقة التنشيط
12	سبيكة المنجنيز والصلب تستخدم في صناعة . (.....)	(ج) الديامغناطيسية

(13) اختر المصطلح العلمي المناسب :

الخلية المستخدمة في سماعات الأذن والساعات .

(خلية الزئبق - خلية الوقود - المركم الرصاصي - الخلية الالكتروليزية)

(14) اختر الإجابة الصحيحة :

عند إضافة قطرات من حمض هيدروكلوريك إلي الماء فإن :

(تقل pH للمحلول - يقل pOH للمحلول - يزداد تأين الحمض - يزداد pH للمحلول)

(15) اختر المصطلح العلمى المناسب :

تسمى عملية استبدال ذرة الهيدروجين لحلقة البنزين بمجموعة نيترو باسم :

(النيترة - الهيدرة - السلفنة - الاكللة)

(16) اختر الإجابة الصحيحة :

عنصر انتقالي مركبه يستخدم في تنقية مياه الشرب .

(التيتانيوم (Ti) - الفانديوم (V) - النحاس (Cu) - المنجنيز (Mn))

(17) اختر الإجابة الصحيحة :

الإلكتروليت فى بطارية الوقود هو :

(كبريتات الصوديوم - حمض الهيدروكلوريك - حمض الكبريتيك - محلول هيدروكسيد البوتاسيوم)

(18) اختر المصطلح العلمى المناسب :

تسمى عملية تحضير الالكانات فى المعمل باسم :

(الهيدرة الحفزية - نزع الماء فى وجود عامل حفاز - التقطير التجزيئى - التقطير الجاف)

المجموعة الثالثة : الأسئلة من (19 - 27) :

أجب عن (أ) أو (ب) :

(أ) ضع كلمة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات التالية :

رقم السؤال	العبرة	صح أو خطأ
19	يمكن تحضير البنزين من ابسط الكاين بواسطة البلمرة .	
20	يستخدم عنصر الخارصين فى زراعة الأسنان .	
21	يستخدم العامل الحفاز فى التفاعل الكيميائى لأنه يزيد من طاقة تنشيط المتفاعلات .	

(ب) ضع كلمة (صح) أو (خطأ) أمام العبارات التالية :

رقم السؤال	العبرة	صح أو خطأ
19	ينتج عن الهيدرة الحفزية للاستيلين مركب الاسيتالدهيد .	
20	تستخدم ثاني كرومات البوتاسيوم كمادة مؤكسدة .	
21	برفع درجة الحرارة المتفاعلات تزداد طاقة التنشيط للجزيئات المتفاعلة .	

(22) اختر الإجابة الصحيحة :

عند إضافة حمض الكبريتيك المخفف إلى برادة الحديد يتكون :

(كبريتات الحديد (II) وهيدروجين - كبريتات الحديد (III) وماء - كبريتات الحديد (II) وماء - كبريتات الحديد (II) وماء)

لا يحدث تفاعل

(23) اختر الإجابة الصحيحة :

عنصر انتقالي في السلسلة الانتقالية الأولي يشذ في الكتلة الذرية .

(المنجنيز - الحديد - الكوبلت - النيكل)

(24) اختر الإجابة الصحيحة :

يمكن التمييز بين كبريتات الحديد II وكبريتات الألومنيوم باستخدام :

(كلوريد باريوم - هيدروكسيد امونيوم - حمض هيدروكلوريك مخفف - نترات الفضة)

صل من العمود (ب) ما يناسب العمود (أ) :

رقم السؤال	العمود (أ)	العمود (ب)
25	أنود بطارية الليثيوم .	(.....) (أ) عكسياً
26	يتناسب تركيز الالكترونات الضعيف مع درجة التأين تناسباً . (.....)	(ب) تحليل كيميائي
27	نوع من تحليل كيميائي يستخدم في التعرف على مكونات المادة .	(ج) جرافيت الليثيوم (.....)

المجموعة الرابعة : الأسئلة من (28 - 36) :

أجب عن (أ) أو (ب) :

(أ) اختر من بين القوسين ما يناسب الجمل الآتية :

(الخارصين - TNT - نترات الفضة - البنزين - هيدروكسيد الصوديوم - أكسيد الزئبق II)

(28) العامل الذي يستخدم للتمييز بين محلولي كلوريد الصوديوم ونترات الصوديوم . (.....)

(29) العنصر المستخدم لجلفنة الحديد وحمايته من الصدأ . (.....)

(30) المادة المتكونة من التقطير الجاف لبنزوات الصوديوم . (.....)

(ب) اختر من بين القوسين ما يناسب الجمل الآتية :

(حمض الكبريتيك - حمض الهيدروكلوريك - محلول اسيتات الرصاص - حمض الكربونيك -

غاز الكلور - 2- كلورو بروبان)

(28) الكاشف الثانوي المستخدم للكشف عن أنيون الكبريتات . (.....)

(29) العنصر المتصاعد عند الأنود أثناء التحليل الكهربائي لمصهور كلوريد النحاس الثنائي .

(.....)

(30) المادة الناتجة من إضافة كلوريد الهيدروجين إلي البروبين . (.....)

(31) اختر الإجابة الصحيحة :

إذا كان تركيز محلول حمض الهيدروكلوريك في واحد لتر 0.1 M فإن pH للمحلول هو :

(2 - 0.01 - 1 - 0.1)

(32) اختر الإجابة الصحيحة :

حاصل ضرب تركيز أيون الهيدروجين وأيون الهيدروكسيد الناتجين من تأين الماء في الظروف

القياسية يكون :

(أكبر من واحد - أقل من واحد - 1×10^{-14} - أكبر من 1×10^{-14})

(33) اختر الإجابة الصحيحة :

لون الراسب المتكون عند إضافة محلول نترات الفضة إلى يوديد الصوديوم :
(أبيض - أصفر - أسود - أبيض يسود بالتسخين)

(34) اختر الإجابة الصحيحة :

عدد مولات البروم اللازمة لتتبع مركب البيوتانين هو :
(مول واحد - مولان - ثلاثة مولات - مول ونصف)

(35) اختر الإجابة الصحيحة :

المركب الناتج من الكلة البنزين في وجود عامل حفاز هو :
(الهكسان الحلقي - الطولوين - كلوروبنزين - الجامكسان)

(36) اختر الإجابة الصحيحة :

سخن واحد مول من كلوريد الباريوم المتهدرت ($\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$) تسخيناً شديداً حتى ثبتت كتلتها .
فأي مما يلي كتلة ماء التبخر ؟ فإذا علمت أن ($\text{BaCl}_2 \cdot 2\text{H}_2\text{O} = 244$ & $\text{BaCl}_2 = 208$)
(106 g - 9 g - 18 g - 36g)

المجموعة الخامسة : الأسئلة من (37 - 45) :

(37) أجب عن (أ) أو (ب) : ضع خط تحت الإجابة الصحيحة :

(أ) ينتج عن تفاعل باير للإيثين مركب
(الإيثانال - الإيثيلين جليكول - حمض الإيثانويك - الإيثان)
(ب) مجموعة ذرية لا توجد منفردة وتشقق من البنزين بنزع ذرة هيدروجين منه
(الإيثيل - الفايثيل - الفينيل - البروبانول)

(38) أجب عن (أ) أو (ب) : ضع خط تحت الإجابة الصحيحة :

(أ) يستخدم البولي بروبيلين في صناعة
(الخيوط الجراحية - مواسير الصرف - تبطين أواني الطهي - كمادة مانعة للتجمد)
(ب) الصيغة الجزيئية للفينول هي
($\text{C}_7\text{H}_6\text{O}_2$ - $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_3$ - $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}$ - $\text{C}_6\text{H}_6\text{O}_2$)

(39) أجب عن (أ) أو (ب) : ضع خط تحت الإجابة الصحيحة :

(أ) عدد ذرات الكربون في الألكاين الذي يحتوي علي 10 ذرات هيدروجين يساوي :
(7 - 6 - 5 - 4)
(ب) كلورة النيتروبنزين في وجود عامل حفاز ينتج مركب
(أورثوكلورو نيتروبنزين - بارا كلورو نيتروبنزين - كلوروبنزين - ميتا كلورو نيتروبنزين)

(40) اختر الإجابة الصحيحة :

يعتبر محلول اليود كاشفاً لأنيون
(كبريتات - نترات - ثيوكبريتات - نيتريت)

(41) اختر الإجابة الصحيحة :

استخدام العامل الحفاز أثناء التفاعل

(تزداد طاقة التنشيط - يقلل من طاقة التنشيط - تزداد عدد الجزيئات المتصادمة -

تقل عدد الجزيئات النشطة)

(42) اختر الإجابة الصحيحة :

أثناء الطلاء الكهربى لساق من الحديد بطبقة من الفضة

(يقل تركيز المحلول الالكتروليتي - تزداد كتلة الأنود - تزداد كتلة الكاثود -

تختزل أيونات الحديد عند الكاثود)

(43) اختر الإجابة الصحيحة :

كمية الكهرباء اللازمة لترسيب نصف مول الألومنيوم من مصهور كلوريد الألومنيوم ($AlCl_3$)

تساوي (1.5 F - 1 F - 54 F - 108 F)

(44) اختر الإجابة الصحيحة :

إضافة الماء لمُحْ شحيح الذوبان في الماء في حالة إتران مع أيوناته في المحلول

(حاصل الإذابة يزداد - حاصل الإذابة يقل - تزداد درجة التآين - تقل درجة التآين)

(45) اختر الإجابة الصحيحة :

عند تسخين كربونات الحديد II ينتج غاز

(ثاني أكسيد الكبريت - أول أكسيد الكربون - بخار الماء - ثاني أكسيد الكربون)

(((انتهت الأسئلة)))