

نماذج استرشادية (دمج ثانوية عامة)

في 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

(الايثيلين - الايثان - الايثانين - الميثان)

(ب) عدد مجموعات الهيدروكسيل في المركب الناتج من أكسدة الايثيلين بفوق اكسيد الهيدروجين

(1 - 2 - 3 - 4)

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

(أ) الصيغة الجزيئية للكحول الايثلي و اثير ثنائي الميثيل

(C_2H_5OH - C_2H_6O - CH_3O - C_2H_5O)

(ب) عدد الروابط باي في جزئ البنزين C_6H_6 هي

(1 - 2 - 3 - 6)

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

(أ) عملية في كيميائية تهدف لزيادة نسبة الحديد في خام الحديد بأكسدة بعض الشوائب .

(التركيز - التجميع - التليد - التحميص)

(ب) مركب ينتج من اضافة حمض الكبريتيك المخفف لبرادة الحديد

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

(4) اختر الإجابة الصحيحة :

نوع من الخلايا الكهربائية تستخدم في الحصول علي التيار الكهربائي و قابلة لإعادة الشحن :

(جلفانية أولية - جلفانية ثانوية - الكتروليتية - خلايا التحليل الكهربائي)

(5) اختر المصطلح العلمي المناسب :

" التفاعلات التي يكون فيها أحد النواتج غاز أو راسب و تتم في إناء مفتوح تعتبر تفاعلات

(غير انعكاسية - انعكاسية - لحظية - ترسيب)

(6) اختر الإجابة الصحيحة :

التفاعلات التي تسير في اتجاهين بنفس السرعة و تركيز المتفاعلات و النواتج ثابت لا يتغير تعبر عن نظام

(متزن - غير متزن - مفتوح - مغزول)

(7) اختر الإجابة الصحيحة :

عدد ذرات الهيدروجين في جزئ البنزين هو

(10 - 8 - 5 - 12)

(8) أكمل الجدول الآتي باختيار الكلمة المناسبة من بين الأقواس :

(العناصر الانتقالية - خلية أيون الليثيوم - خلية الوقود - السلسلة الانتقالية الأولى)

.....	1- العناصر التي يتتابع فيها إمتلاء المستوي الفرعي (3d)
.....	2- خلية تستخدم في التليفون المحمول و أجهزة اللاب توب

(9) اختر الإجابة الصحيحة :

عند خلط محلولي نترات الفضة وكبريتيت الصوديوم يتكون راسب

(أبيض مصفر - أبيض - أصفر - أسود)

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	العالم الذي وضع نهاية لنظرية القوي الحيوية (.....)	(أ) برمنجانات البوتاسيوم المحمضة
11	الكاشف المستخدم للتمييز بين نترات الصوديوم و نيتريت الصوديوم (.....)	(ب) السيمنتيت
12	نوع من السبائك يتكون نتيجة تفاعل الكربون مع الحديد . (.....)	(ج) فوهرل
13	كمية الكهرباء اللازمة لترسيب مول من فلز أحادي التكافؤ (.....)	(د) فاراداي

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

رقم السؤال	العمود (أ)	العمود (ب)
10	المحاليل التي تزداد فيها درجة التأين بالتخفيف (.....)	(أ) البوكسيت
11	سلسلة يتتابع فيها امتلاء المستوى الفرعي (d) بالإلكترونات . (.....)	(ب) ألكتروليت ضعيف
12	سبيكة السكندיום و الألومنيوم تستخدم في صناعة . (.....)	(ج) العناصر الانتقالية
13	الخام المستخدم لاستخلاص الألومنيوم . (.....)	(د) طائرات الميج

(14) اختر المصطلح العلمي المناسب :

عملية كيميائية يتم فيها تغطية عنصر بعنصر آخر أعلي منه في جهد التأكسد.
(تنقية العناصر – حماية أنودية – حماية كاثودية – طلاء كهربائي)

(15) اختر الإجابة الصحيحة :

عند إضافة محلول ملح ثيوكبريتات الصوديوم إلي محلول اليود البني
(يتحول للون الأصفر – يختفي اللون – يتحول للون الأخضر – يظل اللون كما هو)

(16) اختر الإجابة الصحيحة :

تسمى عملية استبدال ذرة الهيدروجين لحلقة البنزين بمجموعة (NO₂-) باسم
(الهلجنة – النيترة – السلفنة – الألكلة)

(17) اختر المصطلح العلمي المناسب :

عنصر انتقالي يستخدم في حماية المعادن من التآكل .
(النحاس (Cu) – الفانديوم (V) – الكروم (Cr) – المنجنيز (Mn))

(18) اختر الإجابة الصحيحة :

الإلكتروليت في المركب الرصاصي هو محلول
(كبريتات الصوديوم – حمض الهيدروكلوريك – حمض الكبريتيك المخفف – هيدروكسيد البوتاسيوم)

المجموعة الثالثة : الأسئلة من (19 – 27) :

أجب عن (أ) أو (ب) :

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

رقم السؤال	العبارة	صح أو خطأ
19	خلية الوقود تخزن طاقة كيميائية تتحول لطاقة كهربائية .	
20	يستخدم عنصر السكندريوم مع الزئبق في المصابيح التي تستخدم في التصوير الليلي .	
21	يستخدم العامل الحفاز لزيادة معدل سرعة التفاعل الكيميائي لأنه يزيد من طاقة تنشيط المتفاعلات .	

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

رقم السؤال	العبارة	صح أو خطأ
19	تتفاعل البرافينات بالاضافة و الاستبدال	
20	يستخدم مركب كبريتات النحاس في تنقية الماء	
21	تزداد سرعة التفاعل الكيميائي بزيادة مساحة سطح النواتج	

(22) اختر الإجابة الصحيحة :

عند إضافة حمض الكبريتيك المركز إلى برادة الحديد

(أ) يتكون كبريتات الحديد II وهيدروجين

(ب) يتكون كبريتات الحديد II و كبريتات الحديد III و يتصاعد غاز الهيدروجين

(ج) يتكون كبريتات الحديد II و كبريتات الحديد III و يتصاعد غاز ثاني أكسيد الكبريت

(د) لا يحدث تفاعل بسبب ظاهرة الخمول

(23) اختر الإجابة الصحيحة :

يمكن التمييز بين كلوريد الحديد II وكلوريد الحديد III باستخدام

(هيدروكسيد امونيوم – حمض كبريتيك مركز – حمض هيدروكلوريك مخفف – حمض كبريتيك مخفف) (24)

اختر الإجابة الصحيحة :

أحد مركبات الحديد الذي يتحلل حرارياً و يتصاعد غاز واحد فقط هو

(هيدروكسيد الحديد II – كبريتات الحديد II – اكسالات الحديد II – كربونات الحديد II)

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

رقم السؤال	العمود (أ)	العمود (ب)
25	يستخدم الكريوليت في خلية التحليل الكهربائي لاستخلاص الألومنيوم . (.....)	(أ) كذب
26	يتناسب كل من تركيزي محاليل الألكتروليتات الضعيف مع درجة التأين . (.....)	(ب) تحليل كيميائي
27	نوع من تحليل كيميائي يستخدم في التعرف على مكونات المادة . (.....)	(ج) عكسياً

المجموعة الرابعة : الأسئلة من (28 – 36) :

أجب عن (أ) أو (ب) :

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

(الخارصين – TNT – نترات الصوديوم — هيدروكسيد الصوديوم – حمض البكريك)

(28) العامل الذي يستخدم لتحضير البنزين من الفينول . (.....)

(29) المادة التي تستخدم كمادة متفجرة و في علاج الحروق . (.....)

(30) المادة التي تستخدم في التمييز بين أيونات Fe^{2+} و أيونات Fe^{3+} . (.....)

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

(برمنجانات البوتاسيوم المحمضة – ثاني أكسيد الرصاص – حمض الكربوليك – البنزين العطري – الرصاص الاسفنجي)

(28) العامل الذي يستخدم للتمييز بين نيتريت الحديد II ونيترات الحديد II . (.....)

(29) القطب السالب في خلية المرحم الرصاصي . (.....)

(30) المادة الناتجة من اختزال الفينول بواسطة الخارصين . (.....)

(32) اختر الإجابة الصحيحة :

تفاعل حمض الكبريتك مع فلز الماغنسيوم يعتبر تفاعل
(انعكاسي متزن - انعكاسي غير متزن - غير انعكاسي - تفاعل غير تام)

(31) اختر الإجابة الصحيحة :

يتفاعل البنزين مع غاز الكلور بالإضافة في الظروف المناسبة ويكون
(جامكسان – سداسي نيترو بنزين – سداسي كلورو بنزين – 2-ميثيل هكسان)

(33) اختر الإجابة الصحيحة :

عند إضافة تعريض ورقة مبللة بخلات الرصاص للغاز المتصاعد من اضافة حمض الهيدروكلوريك المخفف إلى ملح كبريتيد الصوديوم تتحول إلى اللون
(أبيض – أصفر – أسود – أبيض ثم تسود)

(34) اختر الإجابة الصحيحة :

الحصول على الايثلين من الكحول الايثلي في وجود حمض الكبريتيك المركز يعتبر تفاعل
(هدرجة الحفزية – نزع ماء – هيدرة حفزية – التكسير الحفزي)

(35) اختر الإجابة الصحيحة :

احسب الكتلة المولية لفلز ثلاثي التكافؤ ترسب منه 0.27 g عند مرور 0.03 فارداي في محلوله .
(0.9 – 2.7 – 27 – 9)

(36) اختر الإجابة الصحيحة :

إذا علمت أن كتلة المول من كربونات الصوديوم المتهدرة ($Na_2CO_3 \cdot xH_2O$) 286 g ، فإن عدد جزيئات ماء التبلر ؟
إذا علمت أن ($Na=23$, $C=12$, $O=16$, $H=1$)

(10 – 5 – 7 – 6)

المجموعة الخامسة : الأسئلة من (37 – 45) :

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

(أ) ينتج عن تفاعل الهيدرة الحفزية للإيثانين ثم أكسد الناتج مركب
(الإيثانال – الإيثانول – الإيثانويك – الإيثان)

(ب) مجموعة ذرية لا توجد منفردة وتشق من الايثان بنزع ذرة هيدروجين منه
(ايثانال – ايثانول – ايثيل – ايثين)

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

(أ) عدد ذرات الهيدروجين في الألكان الذي يحتوي علي 5 ذرات كربون يساوي :

(5 - 12 - 8 - 10)

(ب) الصيغة الجزيئية للايتانول هي

($C_2H_6O_2$ - C_6H_6O - C_2H_6O - C_2H_5O)

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

(أ) يستخدم الايثلين جليكول في

(الخيوط الجراحية - مواسير الصرف - عوازل الأرضيات - كمادة مانعة للتجمد)

(ب) ينتج عن أكسدة الإيثين باستخدام برمنجانات البوتاسيوم في وسط قلوي

(إيثانول - إيثانال - ثنائي ميثيل إثير - الايثلين جليكول)

(40) اختر الإجابة الصحيحة :

يعتبر حمض الكبريتيك المركز الساخن كاشفًا لأيون

(كبريتات - نترات - فوسفات - البيكبريتات)

(41) رتب المركبات الآتية ترتيبًا تصاعديًا تبعًا لثباتها الكيميائي : (من الأقل إلى الأكبر نشاطا)

(البروبان الحلقي - البيوتان الحلقي - البنزين الحلقي)

1- 2- 3-

(42) اختر الإجابة الصحيحة :

أقل المركبات العضوية نشاطًا هي

(البروبان الحلقي - البروبان العادي - البنزين الحلقي - البنزين)

(43) اختر الإجابة الصحيحة :

كمية الكهرباء اللازمة لترسيب نصف مول من الذهب من محلول كلوريد الذهب ($AuCl_3$)

(0.5 F - 1 F - 3 F - 1.5 F)

تساوي

(44) اختر الإجابة الصحيحة :

الملح الذي لا يذوب في محلول الأمونيا هو

(فوسفات الفضة - كلوريد الفضة - بروميد الفضة - يوديد الفضة)

(45) اختر الإجابة الصحيحة :

عند تسخين أكسالات الحديد II يتصاعد العامل المختزل

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