

الأجوبة النموذجية

الدور الثالث (3)

— 2018 م —

الكيمياء

— الثالث المتوسط —





ملاحظة : أجب عن خمسة أسئلة فقط مع كتابة المعادلات الكيميائية المتوازنة أينما وجدت ولكل سؤال ٢٠ درجة .
س١ : (أ) وضح مع رسم الجهاز طريقة تحضير غاز الأثيلين في المختبر معزراً جوابك بكتابة المعادلة الكيميائية .

(١٠ درجات)

(١٠ درجات)

(ب) أجب عن اثنين مما يأتي :

(١) بين كيفية ترتيب الإلكترونات في أوربيتالات المستويات الثانوية التالية التي تحتوي على عدد من



(٢) كيف تفصل خليطاً ناعماً جداً من ملح الطعام والطحاشير والكبريت ، صف طريقة عملية لفصل هذه المواد للحصول عليها بشكل نقي وجاف .

(٣) اذكر مكونات ومميزات واستعمالات سبيكة الديور الومين .

س٢ : (أ) علل اثنين مما يأتي :

(١) يصب الفسفور الأبيض بعد إنتاجه في قوالب وتتم العملية تحت الماء .

(٢) تتصاعد فقاعات غاز CO_2 في المشروب الغازي بعد فتح الغطاء .

(٣) استنشاق غاز الكلور بكميات كبيرة يؤدي إلى الوفاة .

(ب) ذرة عنصر مرتبة فيها الإلكترونات كالتالي : $1S^2 2S^2 2P^4$

(١) ما عدد الإلكترونات في هذه الذرة ؟

(٢) ما العدد الذري للعنصر ؟

(٣) ما عدد مستويات الطاقة الثانوية المملوءة بالإلكترونات ؟

(٤) ما عدد الإلكترونات غير المزدوجة ؟

س٣ : (أ) نموذج من الخل يحتوي على نسبة كتلية مقدارها (4%) من حامض الخليك ، ما كمية الخل التي

(١٠ درجات)

(١٠ درجات)

نحتاجها لكي نحصل على (20 g) من حامض الخليك ؟

(ب) أجب عن اثنين مما يأتي :

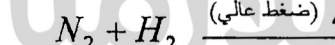
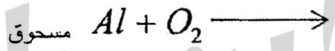
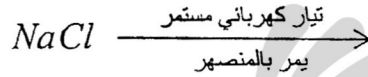
(١) تكلم عن نموذج ثومسن للذرة .

(٢) اشرح استخراج ملح الطعام $NaCl$ الموجود تحت سطح الأرض .

(٣) كيف يتم تحضير الكبريت المطاط ؟

س٤ : (أ) أكمل ووازن ثلاثة من التفاعلات الآتية :

(٩ درجات)



(ب) أجب عما يأتي :

(١) اذكر الخواص الفيزيائية للسليكون .

(٢) اذكر الفرق بين الجبس الاعتيادي وجبس باريس .

س٥ : (أ) عرف ثلاثاً مما يأتي : نصف القطر الذري ، التميؤ ، الثرميت ، المحلول .

(٩ درجات)

(٦ درجات)

(٥ درجات)

(ب) أجب عما يأتي : (١) اذكر مكونات عجينة رأس عود الثقاب .

(٢) عدد خمسة استعمالات للكبريت .

س٦ : (أ) كيف نستدل أو نكشف عن وجود كل مما يأتي :

(١) غاز كلوريد الهيدروجين . (٦ درجات)

(٢) أيون الصوديوم في مركباته . (٥ درجات)

(٩ درجات)

(ب) أكمل الفراغات الآتية بما يناسبها :

(١) مستوى الطاقة الرئيس الثاني يحتوي على أقصى عدد من الإلكترونات مقداره

(٢) تكافؤ عنصر المغنيسيوم في مركباته

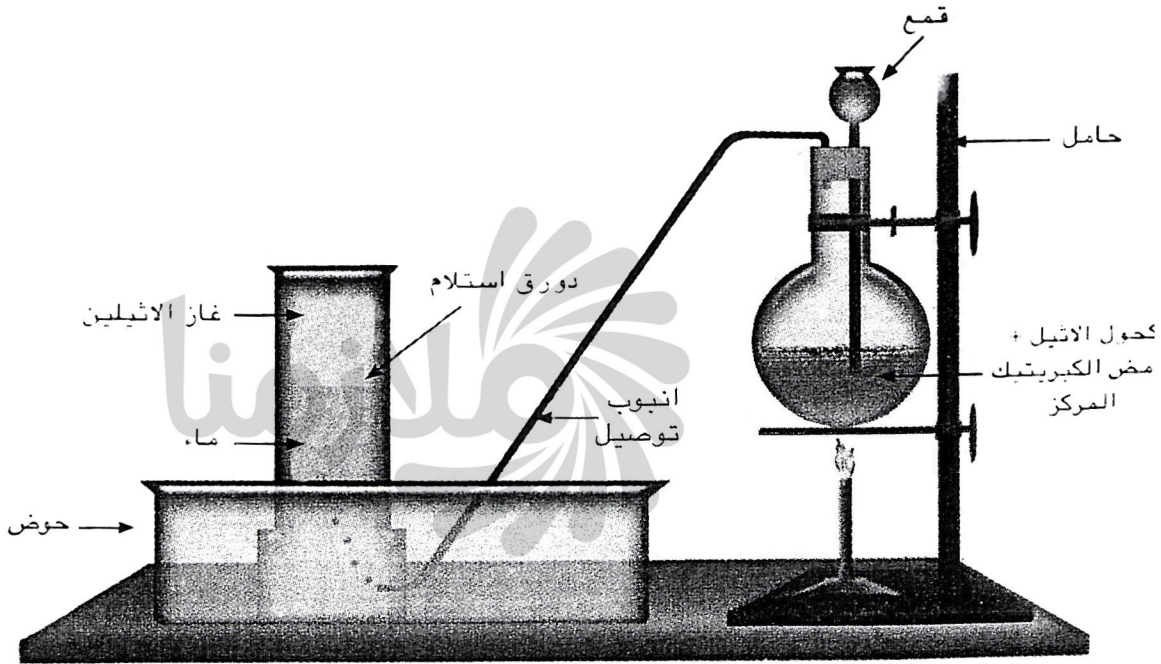
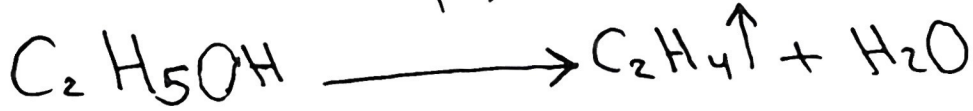
(٣) يتفاعل السليكون عند تسخينه إلى $950^\circ C$ مع الأوكسجين أو الهواء الجوي ليعطي

جواب سؤال رقم (١) الفرع (٢) (درجة الفرع ١٠ درجات)

الدرجة

رقم الصفحة

يؤخذ غاز الايثيلين من تسخين كحول ايثيل C_2H_5OH مع كمية كافية من حمض الكبريتيك المركز الى حوالي $(170^\circ C)$ حيث يقوم حمض الكبريتيك بانسحاج جزيئة الماء من تركيب الكحول كما في المعادلات

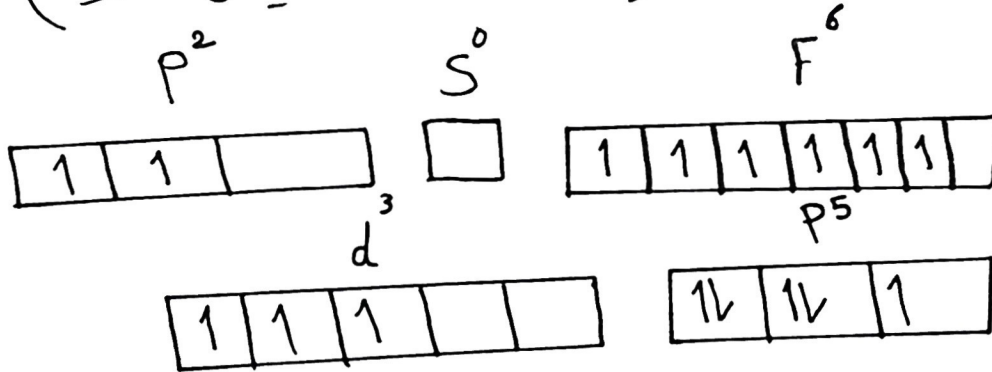


جواب سؤال رقم (١) الفرع (ب) (الاجابة عن اثنين فقط)

الدرجة

رقم الصفحة

١٧٥
كل
ترتيب
درج
واحدة



١
٢٢
من
ولا

١٧٥
درج

٢- يتم باضافة CS_2 ثنائي كبريتيد الكاربون الى الخليط فيذيب الكبريت ويبقى الملح والطحاسير ويفصل بالترشيح. ثم يضاف الماء الى الملح والطحاسير فيذيب الملح ويبقى الطحاسير ويفصل بالترشيح.

١٣٤
من
فرع

١٧٥
درج

٣- تتكون بيكيد ليدورالومين من نسبة عالية من الالمينيوم ونسبة قليلة من كل من النحاس والماغنسيوم وقد لا تحتوي ايضا على المنغنيز. وتمتاز بخفتها وهلابيتها. وتعمل في بناء بعض اجزاء القاطرات

١٣٤
من
فرع



جواب سؤال رقم (٢) الفرع (٢) درجه لفرع (١٠ درجات) (الاجابه عن اثنين فقط)

رقم الصفحة

الدرجة

١- بسبب درجه حرارة التقاره لو اهدت وسرعة اتقاده مع الاوكسجين

١١٤
من
قطع

٢- وذلك عند فتح غطاء الزجاجه فان ضغط CO_2 يقل لذا تقل قابليه ذوبانته وتكون فقاعات CO_2 يتصاعد قه لثروب الغازي

١١٩
من
قطع

٣- وذلك لان غاز الكلور عينا زير اثنه الخافقه وهو ليرها جسم لاشبهه المخاطيه للانف والبلعوم وعند استنشاقه لكميه كبيره يتلف الرئتين ويؤدي الى الموت

١٣٩
من
قطع

الفرع ب (درجه لفرع ١٠ درجات)

١- 8 الالكترونات

٢٦
من
قطع

٢- العدد الذري للعنصر ٨
 $2P^4$
 $2S^2$
 $1S^2$

٣-

1	1	1
---	---	---

1	1
---	---

1

المستوى الثاني ١٥ و 2S مملوؤة بالالكترونات فقط
 $2P$

٤-

1	1	1
---	---	---

نلاحظ عدد الالكترونات لعنصر ٨ وجه اثنين فقط

٥- رمز لويس

••
• العنصر •
••



جواب سؤال رقم (٣) الفرع (٢) (درجة لفرع ١٠ درجات)

الدرجة

رقم الصفحة

$$\% 100 \times \frac{m_1}{m_T} = \text{النسبة الكليّة للذاب}$$

$$\% 100 \times \frac{20g}{m_T} = \% 4$$

$$\frac{2000}{4} = m_T$$

$$m_T = 500g \text{ كتية الخلية ختأبها}$$

١٢
٥٥
٤

فرع (ب) (الإجابات اثنين)

١- (درجة لفرع ١٠ درجات)

في نهاية القرن التاسع عشر قدم العالم ثومسن تقوراً افر للذرة (بصاكتشافه ان لذرة تتكون من جسيمات افر تحمل احنات سالبة اطلق عليها اسم الالكترونات). بانها كرة موجبة الشحنة تلتحف عليها الالكترونات سالبة الشحنة التي تقادل احنه الموجبة للكرة لذا فانها متعادلة الشحنة

١٤
٥٥
٥



جواب سؤال رقم (٣) الفرع (ب)

رقم الصفحة

الدرجة

٢٥
ص
١٢٥
ص
٤٨
ص
١٦
ص
٥
ص
١٢٥
ص
١٦
ص
٥
ص
١٢٥
ص
١٦
ص
٥
ص

٢- يستخرج ملح لطعام NaCl الموجود تحت سطح الأرض بشكل
ترسبات مالحية بحفر آبار ينفخ اليها المسار ثم يسحب المحلول
الناجم بواسطة مضخات ماصة الى سطح الأرض ويبخر
الماء فتتخلف بلورات الملح ثم ينقى.

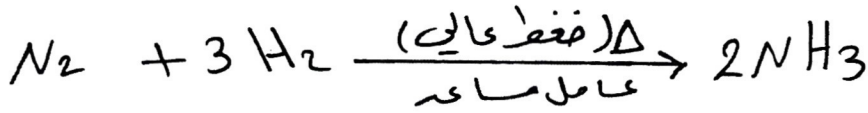
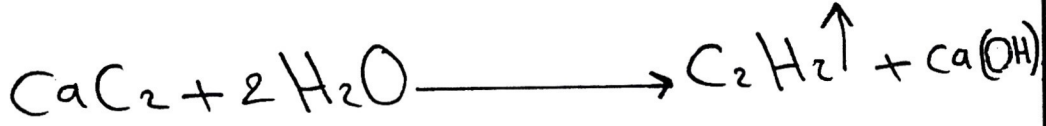
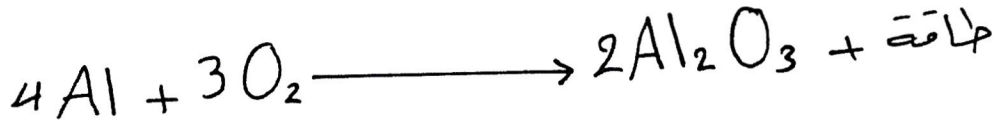
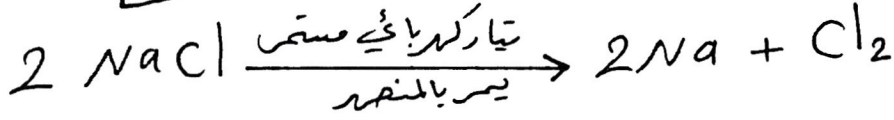
٣- يحضر الكبريت المطايط من تسخين الكبريت الى
(١٥٠٠°C) وحب مسائل الكبريت في ماء البارد حيث يتكون
الكبريت المطايط.



جواب سؤال رقم (٤) الفرع (٢)

درجته الفرع ٩ درجات

[الاجابة عند ثلث تفاعلات]



رقم الصفحة

١٣٩

ص ٢

٥٨

ص ٢

٩٦

ص ٢

١٥٦

ص ٢



جواب سؤال رقم (٤) الفرع (ب)

الدرجة

رقم الصفحة

٦
درجة

١- يعد السليكون من أشباه الفلزات ، وهو عنصر حليبي جداً ، له درجة انصهار عالية ، ولظهوره بمرئق معدني ، وهو أبيض موصل للتيار الكهربائي ويستفاد من هذه الخاصية في صناعة الأجهزة ، ولدوائر الكهروإلكترونية ، والحاسبات ، الإلكترونية ، وكذلك في صناعة الخاريا السيليكون التي تحول ضوء الشمس إلى تيار كهربائي

٨٤
من
فرع

٣-٢

٥
درجة

جبس باريس	الجبس الاعتيادي
حيث أنه كيميائية $(CaSO_4)_2 \cdot H_2O$ وهو ناتج من تفاعل جبس الاعتيادي عند فقدان جزئيتين من ماء البلور	حيث أنه كيميائية $CaSO_4 \cdot 2H_2O$ حيث يرتبط مع كبريتات الكالسيوم جزئيتين من الماء يسمى ماء البلور
$2(CaSO_4 \cdot 2H_2O) \rightarrow (CaSO_4)_2 \cdot H_2O + 3H_2O$	$(CaSO_4)_2 \cdot H_2O + 3H_2O \rightarrow 2(CaSO_4 \cdot 2H_2O)$

٨٥
من
فرع



جواب سؤال رقم (٥) الفرع (٢) (درجته الفرع ٩ درجات)

الدرجة

رقم الصفحة

الإجابة عن ثلاث تعاريف

٢
درجة

نصف قطر لذريته وهو نصف المسافة بين نواتي ذرتين متماثلتين متحدتين كيميائياً

33
من
فرع

٢
درجة

التصبؤ وهو ظاهرة امتصاص الهيدروجين من الجو والتحول إلى مادة صلبة.

49
من
فرع

٢
درجة

الشرعية وهو تفاعل سهل بين مسحوق الألمنيوم وأكسيد الحديد (III) حيث يقوم الألمنيوم باختزال أكسيد الحديد الثلاثي وتحرير الحديد ويستعاد من هذا التفاعل في صميم الأجهزة الحديدية الكبيرة وقضبان سلك الحديد

$$2Al + Fe_2O_3 \rightarrow Al_2O_3 + 2Fe$$

58
من
فرع

٢
درجة

المحلول وهو خليط متجانس مكون من مادتين أو أكثر لا يحدث بينهما تفاعل كيميائي وتتم المادة الموجودة بوفرة في المحلول مذيب والمادة الموجودة بقله في المحلول بالمدذاب

66
من
فرع



١- مكونات عجينة رأس سود لثقاب

١٦
من
فرع

- ٢- مادة قابله للاشتعال مثل كبريتيد الانتيمون Sb_2S_3
ب- مادة مؤكسدة مثل كلورات البوتاسيوم $KClO_3$
ج- مادة تزيد من الاحتكاك مثل مسحوق الزجاج
د- مادة صغية تربط مكونات العجينة.

٦
د
الدرجة

٢- اشتغالات الكبريت (فئة فقط)

١٦
من
فرع

- في صناعة الثقاب، البارود الأسود، الألعاب النارية لسهولة اشتغاله
- في زراعة لمعادلة قلوية التربة
- في بعض أنواع الإسعده وفي لمبيدات
- يستخدم في تحضير حامض الكبريتيك
- في إنتاج الأصباغ والدهانات
- في الورق والمنسوجات
- تقدين الفلزات وفي تحفيز النفط
- ويبدل في صناعة المطاط، شامبو و بطاريات السيارات
وفي أفلام التصوير
- في صناعة الأدوية حيث يستخدم لعلاج بعض الأمراض
الحلدي وفي علاج اضطراب الرهشم

٥
د
الدرجة

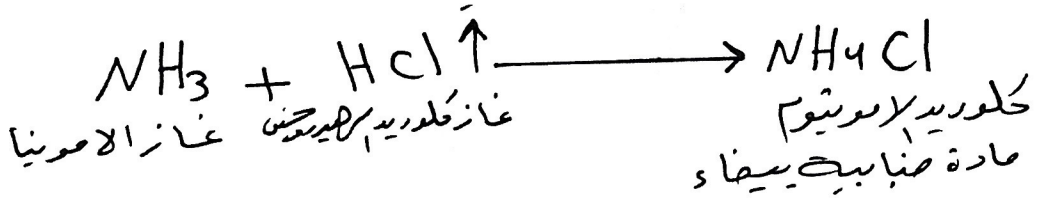


٤ درج

١- غاز كلوريد الهيدروجين يتم الكسف بغمر ساق زجاجي في محلول إامونيا ثم نخرجه ونقربه من فوهة قنينة فيها غاز كلوريد الهيدروجين نلاحظ تكون مادة صلبة بيضاء من كلوريد الإمونيوم ناتجة من اتحاد غاز كلوريد الهيدروجين مع غاز الإموحيا المنبعث من محلك الإموحيا

١٤٤
١٤٤

٤ درج



٥ درج

٢- أيون الهوريوم في مركباته يتم الكسف عن أيون الهوريوم في مركباته بامتعال كسف اللهب (الكسف الجاف) حيث يلون الهوريوم اللهب باللون الأصفر

٤٧
٤٧

كل نقطة
٢ درج

ب- (درج ١ الفرع ٩ درجات)
١- ٨ إلكترونات
٢- السليكا، أو ثنائي أكسيد السليكون SiO_2
٣- ثنائي السكافور (٢)

١٧
١٧
١٧
١٧





مع نظام الباركود تستطيع الوصول بشكل سريع ومباشر لما يلي:

- صورة الأسئلة
- ملف الأجوبة
- ملاحظات الأساتذة
- تقسيم الدرجة
- وكل ما يسهل لك التفوق وتحقيق أعلى الدرجات



موقع باركود
ملازمنا

موقع ملازمنا
www.malazemna.com

ملازمنا