شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج العمانية

الامتحان النهائي الدور الأول الفترة الصباحية لمحافظتي شمال الباطنة والداخلية

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-12-31 10:20:55

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع

روابط مواد الصف التاسع على تلغرام

التربية الاسلامية	اللغة العربية	اللغة الانجليزية	الرياضيات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

1	المراجعة النهائية للمادة
2	مواصفات الورقة الامتحانية
3	أوراق عمل وتمارين لموضوع العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل
4	شرح درس العوامل المؤثرة على معدل سرعة التفاعل
5	نماذج اختبارات نهائية مع الإجابات

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

ملاحظة: استخدم الجدول الدوري المرفق عند الضرورة

أجب عن جميع الأسئلة الآتية:

١. أي من العبارات الآتية تعتبر صحيحة لوصف الحالة الغازية للمادة؟

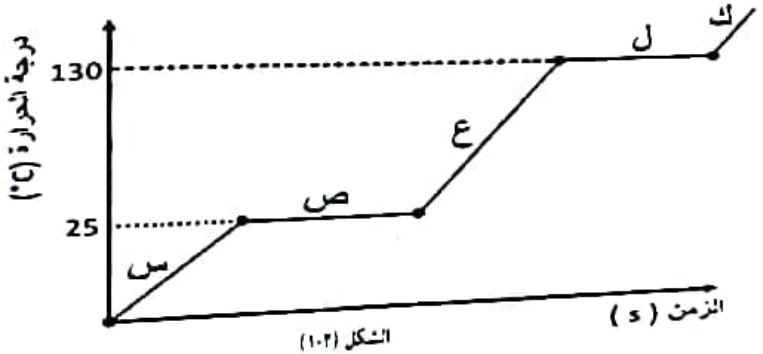
(ظلل الشكل (☐) أمام الإجابة الصحيحة)

☐ كثافتها منخفضة وتتدفق بسهولة ☐ كثافتها عالية وتتدفق بسهولة

☐ ليس لها حجم ثابت ولا تتدفق ☐ لها حجم ثابت ولا تتدفق

[١]

٢. قام مجموعة من الطلبة بإجراء استقصاء لرسم منحنى التسخين لمادة نقية، وقد تم عرض النتائج في الشكل (٢-١)، ادرس الشكل جيداً، ثم أجب عن الأسئلة التي تليه:



الشكل (٢-١)

أ- ما الحالة الفيزيائية للمادة عند المرحلة (ك)؟ ..... [١]

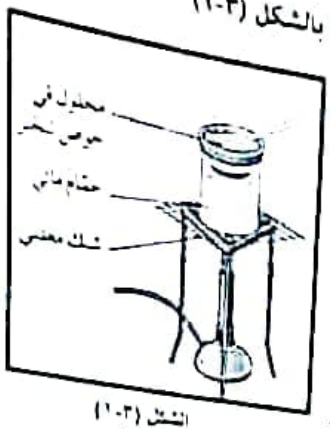
ب- ما رمز المرحلة التي تحدث عندها عملية الانصهار؟ ..... [١]

ج- صف جسيمات المادة من حيث حركتها والمسافة بينها عند المرحلة (س).

حركتها	المسافة بين الجسيمات
.....	.....

[٢]

٣. اكتب خطوات العمل للحصول على بلورات الملح من ماء البحر، مستعينا بالشكل (٣-١)



الشكل (٣-١)

.....

.....

.....

.....

.....

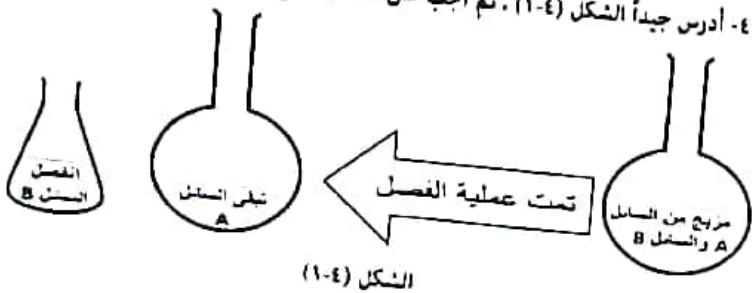
.....

.....

.....

[٣]

٤- أدرس جيداً الشكل (٤-١) ، ثم أجب على الأسئلة التي تليه:



الشكل (٤-١)

أ- ما عملية الفصل المستخدمة لهذا النوع من المخاليط؟ ..... [١]

ب- السائل الذي ينفصل ويتم تجميعه في البداية هو:

(ظلل الشكل (☐) أمام الإجابة الصحيحة)

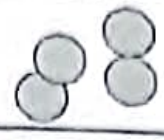
☐ A ☐ B

- فسر إجابتك: ..... [١]

.....

١٠

٥- ضع المصطلح المناسب (عنصر أحادي الذرة، عنصر ثنائي الذرة، مخلوط، مركب) تحت النموذج الجسيمي الذي يمثله (استخدم مصطلح علمي واحد فقط لكل شكل)

النموذج الجسيمي		
المصطلح العلمي	.....	.....

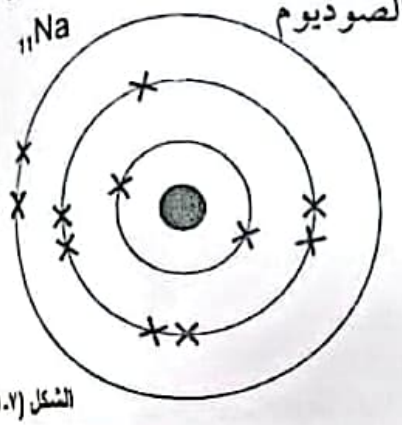
٦- العنصر (X) يحتوي على (٩ بروتون و١٠ نيوترون) التوزيع الالكتروني لهذا العنصر هو:

(ظلل الشكل (☐) أمام الإجابة الصحيحة)

☐ ٢،٧ ☐ ٢،٨ ☐ ٢،٨،١ ☐ ٢،٨،٨،١

٧- قام طالب برسم التركيب الالكتروني لذرة الصوديوم كما يوضحه الشكل (٧-١)، ادرس الشكل جيداً واكتب الخطأ العلمي الذي وقع فيه الطالب.

ذرّة الصوديوم $_{11}Na$



الشكل (٧-١)

.....

.....

.....

٨- صنف التغيرات في الجدول إلى تغير فيزيائي أو تغير كيميائي بوضع كلمة (فيزيائي) أو (كيميائي) في المكان المناسب:

التغير	نوعه
انصهار الشمع	
احتراق عود ثقاب	
ذوبان ملح الطعام في الماء	
طبخ الطعام	

[٢]

٩- - ما المقصود بمصطلح العنصر.

[١] .....

١٠- يحتوي الجدول الآتي على مجموعة من العناصر الافتراضية

العنصر الافتراضي	A	B	C	D
العدد الذري	9	6	12	10

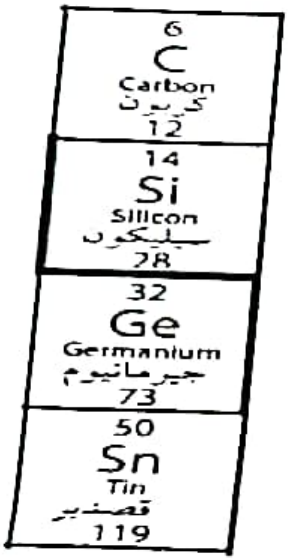
- من الجدول السابق العنصر الفلزي الوحيد من بين العناصر السابقة هو:

(ظلل الشكل (☐) أمام الإجابة الصحيحة)

[١] A ☐ B ☐ C ☐ D ☐

١١- يوضح الشكل (١١-١) أحد مجموعات الجدول الدوري،

ادرس الشكل جيدا، ثم أجب عن الأسئلة الآتية:



الشكل (١١-١)

أ- كم عدد الكترونات المستوى الأخير لهذه المجموعة؟ [١]

.....

ب- عند الانتقال من الأعلى إلى الأسفل في هذه المجموعة فإن الصفة الفلزية:

(ظلل الشكل (☐) أمام الإجابة الصحيحة)

تزيد ☐ تقل ☐

ج- اكتب رمز العنصر الذي يمتلك أكبر خاصية فلزية في هذ الشكل (١١-١). [١]

.....

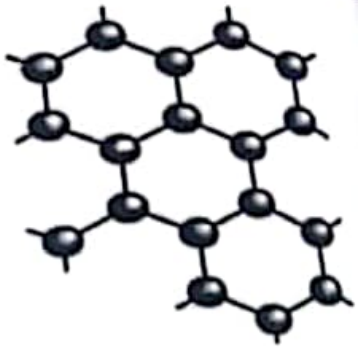
د- استنتج خاصية واحدة لعنصر الرصاص Pb، علماً بأنه يقع أسفل القصدير Sn في هذه المجموعة.

.....

١٢

3

ن التاليين (الشكل 18-1و الشكل 18- 2) تمثل اشكال الكربون

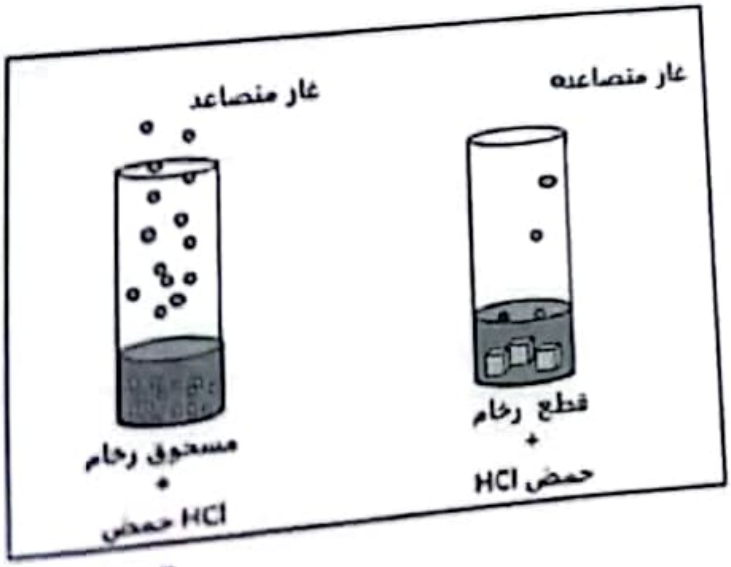


كل 18-1)

(الشكل 18-2)

م الشكل البنائي الذي يمكن استخدامه كمادة موصلة للكهرباء مع ذكر السبب؟

الذي تم دراسته في الشكل (19-1)؟ :(**ظلل اجابتك**) [2])



ز

ح

لمتفاعلة

ة

[1])

١٢- قارن بين السكر والملح من حيث نوع الرابطة بين الذرات ودرجة الانصهار.

المادة	الرابطة بين الذرات (أيونية - تساهمية)	درجة الانصهار (عالية -منخفضة)
السكر		
الملح		

١٣- اكتب الصيغة الكيميائية للمركب الناتج من اتحاد البوتاسيوم (K) والأكسجين (O).

.....

.....

١٤- ارسم مخطط التوزيع النقطي للأمونيا (NH_3) مع توضيح طريقة تكون الرابطة.

١٥- الخاصية التي تتميز بها الرابطة التساهمية:

(ظلل الشكل (☐) أمام الإجابة الصحيحة)

☐ تنشأ نتيجة التشارك بالالكترونات

☐ تتكون نتيجة فقد وكسب الالكترونات

☐ بين ذراتها قوى جذب كهروستاتيكية

☐ تنشأ بين الأيونات الموجبة والسالبة

١٦- علل: يتميز الجرافيت بقدرته على التوصيل الكهربائي.

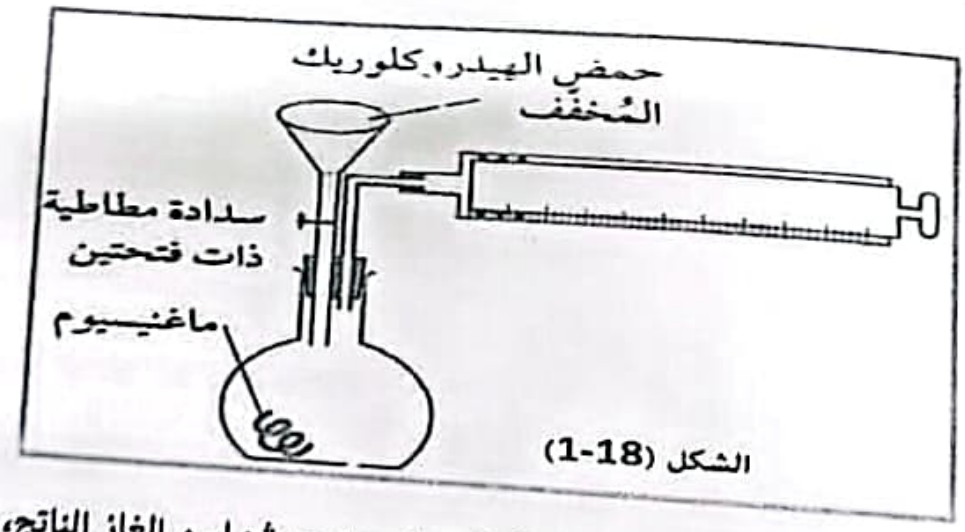
..... [١]

١٧- اكتب الصيغة الكيميائية للمركبات الناتجة من اتحاد الأيونات (الموجبة والسالبة) في الجدول الآتي:

الأيونات	Na^+	Ca^{2+}
NO_3^-	.....	.....

[٢]

١٨- قام طالب بإجراء استقصاء لتفاعل بين حمض وفلز، كما في الشكل (18-١)



الشكل (18-1)

ادرس الشكل السابق وصف التغيرات بعد إضافة الحمض من حيث: اسم الغاز الناتج، وتأثير زيادة تركيز الحمض على حجم الغاز الناتج، واسم الأداة المستخدمة لتجميع الغاز المبينة في الشكل (18-١).

.....

.....

.....

.....

..... [٣]

.....

١٢

١٩- أي التغيرات الآتية يصنف على أنه ماص للحرارة؟

(ظلل الشكل (☐) أمام الإجابة الصحيحة)

☐ احتراق الميثان ☐ اشتعال الماغنيسيوم

☐ تبخر الماء ☐ تكثف بخار الماء [١]

٢٠- ما المقصود بطاقة التنشيط؟

..... [١]

٢١- احسب معدل السرعة لتفاعل ينتج 40 ml من غاز النيتروجين في 20 s.

.....

.....

..... [٢]

٢٢- اذكر اثنين من العوامل المؤثرة على سرعة التفاعل.

- .....

- ..... [٢]

٦

انتهت الأسئلة مع الدعاء للجميع بالتوفيق والنجاح