

امتحان الفترة الدراسية الأولى للصف (السابع) العام الدراسي ٢٠١٦/٢٠١٧ مالسؤال الأول: (١٠ درجات)

(أ) اختر الإجابة الصحيحة علمياً لكل من العبارات التالية و ضع علامة (√) في المربع المقابل لها
(٨ = ١ × ٨)

- ١ - أحد التراكيب التالية توجد في الخلية الحيوانية ولا توجد في الخلية النباتية :
☐ النواة ☐ جدار الخلية ☐ السيتوبلازم ☒ الجسم المركزي ☐ ص ٣١
- ٢ - أعلى مستوى في التنظيم الخلوي:
☒ الكائن الحي ☐ العضو ☐ الخلية ☐ النسيج ☐ ص ٣٤
- ٣ - العملية العكسية لعملية التبخر هي:
☐ الغليان ☐ التجمد ☐ الانصهار ☒ التكثف ☐ ص ٦٨
- ٤ - أحد التغيرات التالية يعتبر تغير كيميائي :
☐ انصهار الجليد ☒ صدأ الحديد ☐ تجمد الماء ☐ مخلوط الماء والملح ☐ ص ٧٤
- ٥ - عنصر يستخدم كمطهر وفي أفلام التصوير:
☐ الصوديوم ☐ المغنيسيوم ☒ اليود ☐ استرنتيوم ☐ ص ٨٩
- ٦ - الصف الأفقي في الجدول الدوري يسمى :
☒ دورة ☐ مجموعة ☐ رمز ☐ عدد ذري ☐ ص ١٠٧
- ٧ - تسري الكهرباء بسهولة خلال :
☐ البلاستيك ☐ الخشب ☐ المطاط ☒ النحاس ☐ ص ٦٤
- ٨ - ظاهرة جيولوجية تحدث عندما تتدفق مادة الغلاف الحركي دائرياً تسمى:
☐ تيارات الماء ☒ تيارات الحمل ☐ تيارات الهواء ☐ أمواج البحر ☐ ص ١٤٦

(ب) أذكر اثنين من بنود النظرية الخلوية: (٢ = ١ × ٢) ص ٢٣

- ١ - الخلية هي الوحدة الأساسية للتركيب والوظيفة في الكائنات الحية .
 ٢ - أجسام جميع الكائنات الحية تتركب من خلايا .
 ٣ - لا تنتج الخلايا الا من خلايا مثلها كانت موجودة بالفعل من قبل

درجة السؤال الأول

السؤال الثاني : (١٠ درجات)

(أ) أكتب بين القوسين كلمة (صحيحة) أمام العبارة الصحيحة و كلمة (خطأ) أمام العبارة الغير الصحيحة في كل مما يلي : (٦ = ١ × ٦)

٦

١-المادة الصلبة لها شكل ثابت وحجم ثابت . (صحيحة) ص ٦٨

٢-النيوترون جسيم في نواة الذرة يحمل شحنة موجبة . (خاطئة) ص ٨٢

٣-الصيغة الكيميائية لكربونات الكالسيوم هي $CaCl$. (خاطئة) ص ٩١

٤- في الجدول الدوري يمثل العنصر الأخير في كل دورة غاز خامل . (صحيحة) ص ١١٠

٥-يحدث تغير فيزيائي داخل جسم الخنفس المضيء . (خاطئة) ص ٧٥

٦- الذرة متعادلة كهربائياً . (صحيحة) ص ٨٤

٢

(ب) علل لما يأتي تعليلاً علمياً صحيحاً: (٢ = ١ × ٢)

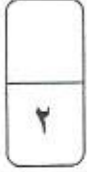
١- الماس والجرافيت يتكونان من جزيئات متماثلة من ذرات الكربون إلا أنهما مختلفان في الخواص

بسبب اختلاف ترتيب جزيئاتها ص ٦٥

٢- يستخدم الزئبق في بعض الترمومترات .

لأنه يتمدد وينكمش بانتظام بالتغيرات الحرارية ص ٨٨

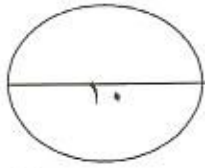
(ج) ماذا يحدث في كل حالة من الحالات التالية: (٢=١×٢)



١- عند اضافة مسحوق صودا الخبز الى الخل.

تفاعل مع الخل بقوة ويحدث فوران ص ٦٤

٢- عند تسخين فلزين أو أكثر لدرجة الانصهار.

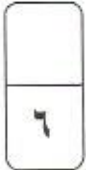


درجة السؤال الثاني

ص ٩٦

تتكون سبيكة

السؤال الثالث:- (١٠ درجات) : (أ) في الجدول التالي اختر الكلمة المناسبة علميا من المجموعة (ب) وأكتب



رقمها أمام ما يناسبها من المجموعة (أ): (٦=١×٦)

رقم الاجابة	(أ)	(ب)
(٢) ص ٦٩	العلاقة بين ضغط الغاز وحجمه عند ثبوت درجة الحرارة .	١- قانون شارل ٢- قانون بويل ٣- قانون هوك
(١) ص ٧٠	العلاقة بين حجم الغاز ودرجة الحرارة عند ثبوت الضغط	٤- كلوريد الصوديوم ٥- خلطة البهارات ٦- الروائح العطرية
(٦) ص ٩٥	خليط متجانس	
(٥) ص ٩٦	خليط غير متجانس	
(٨) ص ١٠٧	عدد الدورات في الجدول الدوري	٧- 18 ٨- 7 ٩- 12
(٧) ص ١٠٦	عدد المجموعات في الجدول الدوري	

(ب) قارن بين كلا مما يلي حسب وجه المقارنة المبين في الجدول التالي: (٤ = ١ × ٤)

٤	وجه المقارنة	الخلية النباتية	الخلية الحيوانية
	البلاستيدات الخضراء (توجد/لا توجد)	توجد ص ٣١	لا توجد
	وجه المقارنة	الموجات الطولية	الموجات المستعرضة
	اتجاه حركة جسيمات الصخور	للخلف والأمام ص ١٤٩	لأعلى ولأسفل
			١٠

السؤال الرابع (١٠ درجات)

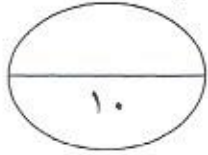
(أ) أكمل الفراغات في العبارات التالية بما يناسبها علمياً: - (٦ = ١ × ٦)

- ١- بعض الخواص العامة للمواد هي الكتلة والحجم و... الكثافة..... ص ٦٢
- ٢- الصيغة الكيميائية لمركب الماء هي H_2O ص ٩٢
- ٣- غاز يستخدم في ملء البالونات والمناطيد يسمى..... غاز الهيليوم..... ص ٨٨
- ٤- اختلاط المحار مع الرمل على شاطئ البحر يكون خليطاً... غير متجانس..... ص ٩٦
- ٥- الإلكترونات التي تشارك أو تنتقل من ذرة لأخرى تسمى إلكترونات ... التكافؤ..... ص ١١١
- ٦- غلاف يكون بارد وقاسي ويحتوي على القشرة والجزء العلوي من الوشاح يسمى... الغلاف الصخري... ص ١٤٤

(ج) أكتب بين القوسين الاسم أو المصطلح العلمي الدال على كل عبارة من العبارات التالية:

(٤ = ١ × ٤)

- ١- الوحدة الوظيفية الأساسية في جميع الكائنات الحية. (.....الخلية.....) ص ٢١
- ٢- المادة التي ليس لها شكل ثابت ولا حجم ثابت. (.....الغاز.....) ص ٦٩
- ٣- جسيمات صغيرة في الذرة تحمل شحنة سالبة. (.....الالكترونات.....) ص ٨١
- ٤- ذرات العنصر نفسه التي تختلف في عدد النيوترونات. (.....النظائر.....) ص ٨٤



درجة السؤال الرابع

السؤال الخامس (١٠ درجات)

(أ) أي مما يلي لا ينتمي للمجموعة مع توضيح السبب: (٢ = ١/٢ × ٤)

- ١- الحديد - النحاس - النيكل - الكوبلت. ص ٦٤

-الاجابة: النحاس

-السبب: لأنه لا يتأثر بالمجالات المغناطيسية

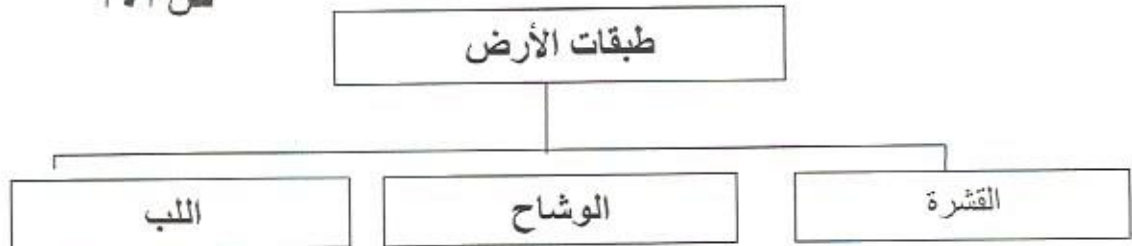
- ٢- $O_2 - NaCl - CaCO_3 - H_2O$ ص ٩٠

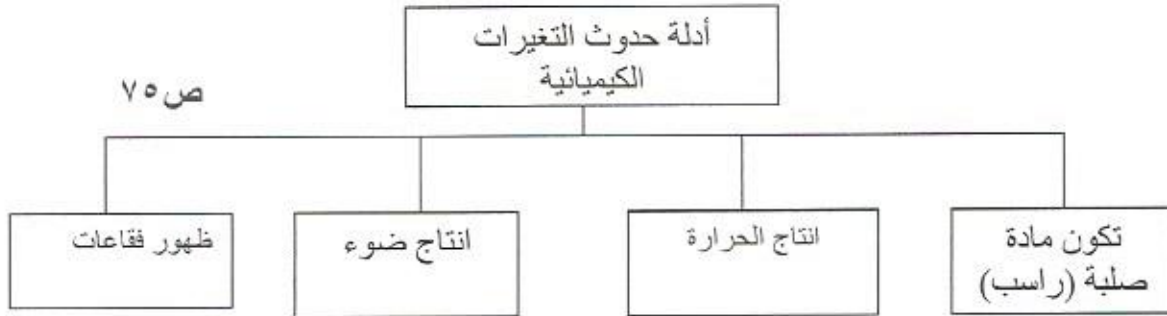
-الاجابة: O_2

-السبب: لأنه عنصر وليس مركب

(ب) أكمل المخططات السهمية التالية : (٤ = ١ × ٤ درجة)

ص ١٤٣





(ج) ادرس الرسومات التالية ثم أجب عن المطلوب: (٤ = ١ × ٤)



٢٩ ص



المصور الموضح أمامك يمثل إحدى عضيات الخلية.

١- تسمى : الميتوكوندريا

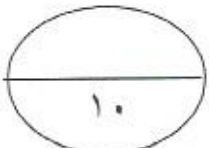
٢- وظيفتها : توليد الطاقة في الخلية

١٠٨ ص

الرسم التالي لمربع من الجدول الدوري

26	(١)
Fe	رمز العنصر
Iron	اسم العنصر
55.845	(٢)

١- رقم (١) يمثل	العدد الذري
٢- رقم (٢) يمثل	العدد الكتلي (الكتلة الذرية)



درجة السؤال الخامس

انتهت الأسئلة