

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج البحرينية



* للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/9>

* للحصول على جميع أوراق الصف التاسع في مادة علوم ولجميع الفصول, اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/9science>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف التاسع في مادة علوم الخاصة بـ الفصل الثاني اضغط هنا

<https://almanahj.com/bh/9science2>

* لتحميل كتب جميع المواد في جميع الفصول للـ الصف التاسع اضغط هنا

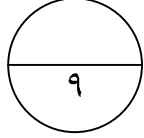
<https://almanahj.com/bh/grade9>

* لتحميل جميع ملفات المدرس عقيل عبد العزيز اضغط هنا

[almanahjbhbot/me.t//:https](https://t.me/almanahjbhbot)

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا

س١: تمثل العبارات أدناه سؤالاً من نوع الاختيار من متعدد. ضع دائرة حول الإجابة الصحيحة لكل عبارة من العبارات الآتية :



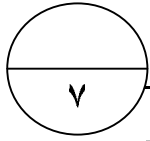
١. ماذا يحصل لخلايا جزر تركيزها (٠,١ مول/لتر) وضعت في ماء مالح تركيزه (٠,٩ مول/لتر) :
 - أ. تنفجر
 - ب. تنتفخ
 - ج. تنزل
 - د. لا يحدث شيء
٢. تنتقل جزيئات السكر لداخل الخلية بمساعدة بروتينات ناقلة بطريقة:
 - أ. النقل النشط
 - ب. الخاصية الاسموزية
 - ج. الانتشار المدعوم
 - د. الانتشار
٣. تنتقل جزيئات الملاح عبر الشعيرات الجذرية لنبات بطريق :
 - أ. النقل النشط
 - ب. الخاصية الاسموزية
 - ج. الانتشار المدعوم
 - د. الانتشار
٤. التخمر في الخلايا العضلية ينتج عنه كفضلات:
 - أ. كحول فقط
 - ب. حمض اللاكتيك فقط
 - ج. كحول وثنائي أكسيد الكربون
 - د. حمض اللاكتيك وثنائي أكسيد الكربون
٥. يسمح لبعض المواد بالدخول إلى الخلية أو الخروج منها بطرق مختلفة :
 - أ. الجدار الخلوي
 - ب. الغشاء البلازمي
 - ج. السيتوبلازم
 - د. الميتوكوندريا
٦. الكائنات القادرة على صنع غذائها تسمى:
 - أ. المحللات
 - ب. الانزيمات
 - ج. المنتجات
 - د. المستهلكات
٧. تساوي عدد جزيئات مادة ما في منطقتين:
 - أ. أيض
 - ب. تخمر
 - ج. اتزان
 - د. تنفس خلوي
٨. العملية التي تستعمل فيها الخلية الطاقة لنقل المواد تسمى:
 - أ. الانتشار
 - ب. النقل النشط
 - ج. النقل السلبي
 - د. الخاصية الاسموزية
٩. ينتهي التنفس الخلوي في:
 - أ. الميتوكوندريا
 - ب. أنبلاستيدات الخضراء
 - ج. السيتوبلازم
 - د. أنواة

B

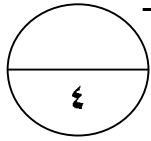
س٢ : يمثل الجدول أناه صورة مبسطة للجدول الدوري، مستعيناً به أجب على جميع الأسئلة أناه :

1	2												13	14	15	16	17	18	
H																			
Li	Be												B	C	N	O	F	Ne	

أ- اجب عن جميع الأسئلة :



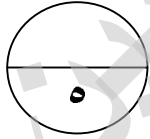
١. ما نوع الرابطة الكيميائية في مركب Li_2O ؟
٢. كم عدد مستويات الطاقة في عنصر الأكسجين؟
٤. أي من العناصر المبينة في الجدول مستقر؟
٥. ما العنصر الذي لديه ميل لاكتساب إلكترون واحد فقط ؟
٦. كم عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي لأيون الكلور (F^{1-}) :
٧. كم عدد الذرات في المركب SO_4 ؟



ب - مستعيناً بالجدول الدوري المبسط والجدول المجاور ، أكتب الصيغة الكيميائية لآتي :

التكافؤ	مجموعة ذرية / العناصر
٢	كبريتات (SO_4)
١	نترات (NO_3)
١	هيدروكسيد (OH)
٢	ماغنسيوم (Mg)
١	صوديوم (Na)
١	كلور (Cl)
٣	الومنيوم (Al)

- i. هيدروكسيد الالومنيوم :
- ii. أكسيد الماغنسيوم :
- iii. نترات الالومنيوم:
- iv. كبريتات الصوديوم:



يقبل النشاط الكيميائي

Li
K
Ca
Na
Mg
Al
Fe
Co
Ni
Pb
H
Cu
Hg
Ag
Pt
Au

ج- مستعيناً بسلسلة النشاط الكيميائي المجاورة ،

أكمل المعادلات التالية ثم زنها :



رفع التحصيل الدراسي لجيل منتم تنافسي