

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 :

٩

١. الكائنات غير القادرة على صنع غذائها تسمى:

- أ. المحلات
ب. الانزيمات
ج. المنتجات
د. المستهلكات

٢. تساوي عدد جزيئات مادة ما في منطقتين:

- أ. أيض
ب. تخمر
ج. اتزان
د. تنفس خلوي

٣. العملية التي تستعمل فيها الخلية الطاقة لنقل المواد تسمى:

- أ. الانتشار
ب. النقل النشط
ج. النقل السلبي
د. الخاصية الاسموزية

٤. يبدأ التنفس الخلوي في:

- أ. الميتوكوندريا
ب. انبلاستيدات الخضراء
ج. السيتوبلازم
د. النواة

٥. ماذا يحصل لخلايا جزر تركيزها (٠,٣ مول/لتر) وضعت في ماء عذب:

- أ. تنفجر
ب. تنتفخ
ج. تنبل
د. لا يحدث شيء

٦. ما معدل استهلاك X في التفاعل المجاور، إذا كان سرعة إنتاج Y_2S يساوي ٠,٤ مول/لتر. ثانية :



- أ. ٠,٤ مول/لتر. ثانية
ب. ٠,٢ مول/لتر. ثانية
ج. ٠,٨ مول/لتر. ثانية
د. ٠,٠٨ مول/لتر. ثانية

٧. تنتقل جزيئات الملاح عبر الشعيرات الجذرية للنبات بطريق :

- أ. النقل النشط
ب. الخاصية الاسموزية
ج. الانتشار المدعوم
د. الانتشار

٨. التخمر في الخلايا العنب ينتج عنه كفضلات:

- أ. كحول فقط
ب. حمض اللاكتيك فقط
ج. كحول وثاني أكسيد الكربون
د. حمض اللاكتيك وثاني أكسيد الكربون

٩. نوع التفاعل بين الماء ونترات الأمونيوم في الكمادات الباردة :

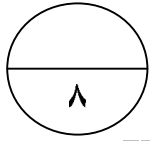
- أ. ماص للحرارة
ب. طارد للحرارة
ج. متعادل
د. طارد للطاقة

A

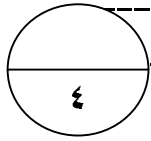
س٢ : يمثل الجدول أناه صورة مبسطة للجدول الدوري، مستعيناً به أجب على جميع الأسئلة أناه :

1	2												13	14	15	16	17	18	
H														B	C	N	O		Ne
Na	Mg																Cl		

أ- اجب عن جميع الأسئلة :



١. ما نوع الرابطة الكيميائية في مركب H_2 ؟
٢. كم عدد مستويات الطاقة في عنصر الصوديوم (Na) ؟
٤. أي من العناصر المبينة في الجدول مستوى الطاقة الأخير لديه مكتمل ؟
٥. ما العنصر الذي لديه ميل لاكتساب إلكترونين فقط ؟
٦. كم عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي لأيون الكلور (O^{2-}) :
٧. كم عدد الذرات في المركب $Mg(NO_3)_2$ ؟



٨. كم تكافؤ عنصر الصوديوم (Na) ؟

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

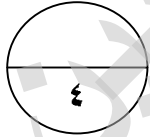
التكافؤ	مجموعة ذرية / العناصر
٢	كبريتات (SO_4)
١	نترات (NO_3)
١	هيدروكسيد (OH)
٣	الحديد (Fe)
٢	كالمسيوم (Ca)
١	بوتاسيوم (K)
٣	الومنيوم (Al)

i. أكسيد الحديد :

ii. هيدروكسيد الكالمسيوم:

iii. كبريتات الالومنيوم:

iv. نترات البوتاسيوم:



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