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

للتحدث إلى بوت على تلغرام: اضغط هنا almanahjbhbot/me.t//:https

مملكة البحرين
وزارة التربية والتعليم
مدرسة أوال الإعدادية للبنين
قسم العلوم

وقفة تقويمية (٣)

٢٥

الاسم : .....
الصف : ثالث / ..... B

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

٩

١. ماذا يحصل لخلايا جزر تركيزها (٠,٣ مول/لتر) وضعت في ماء عذب:
أ. تنفجر ب. تنتفخ
ج. تذبل د. لا يحدث شيء

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

$$2X + Y_2S \longrightarrow X_2S + Y_2$$

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

٣. تنتقل جزيئات الملاح عبر الشعيرات الجذرية للنبات بطريق :
أ. النقل النشط ب. الخاصية الاسموزية
ج. الانتشار المدعوم د. الانتشار

٤. 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

٥. نوع التفاعل بين الماء ونترات الأمونيوم في الكمادات الباردة :
أ. ماص للحرارة ب. طارد للحرارة
ج. متعادل د. طارد للطاقة

٦. الكائنات غير 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. يبدأ التنفس الخلوي في:
أ. الميتوكندريا ب. البلاستيدات الخضراء
ج. السيتوبلازم د. النواة

رفع التحصيل الدراسي لجيل منتم تنافسي

مدرسة أوال الإعدادية للبنين

B

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

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

أ-اجب عن جميع الأسئلة :

٨

١ . ما نوع الرابطة الكيميائية في مركب N_2 ؟ ----------

٢ .كم عدد مستويات الطاقة في عنصر الهيدروجين؟ ----------

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 (Cl^{1-}) : ----------

٧. كم عدد الذرات في المركب $Mg\ SO_4$؟ ----------

٨. كم تكافؤ عنصر الماغسيوم (Mg)؟ ----------

٤

ب – مستعيناً بالجدول الدوري المبسط والجدول المجاور ،أكتب الصيغة الكيميائية لـلآتي :

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

i. هيدروكسيد الحديد :

ii. أكسيد االكالسيوم:

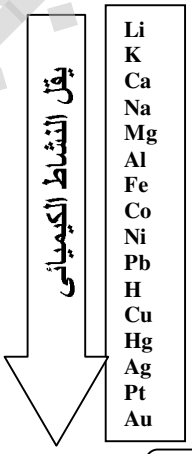
iii. نترات الالومنيوم:

iv. كبريتات االبوتاسيوم:

٤

ج-مستعيناً بسلسلة النشاط الكيميائي المجاورة ،

أكمل المعادلات التالية ثم زنها :



$Mg + AgNO_3 \longrightarrow$

$Cu + NaCl \longrightarrow$

$Ca + CuCl_2 \longrightarrow$

مدرسة أول الإعدادية الثانوية