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 (٢)

٢٥

الاسم : .....
الصف : ثالث / ..... A

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

٩

١. الكائنات القادرة على صنع غذائها تسمى:
أ. المحللات 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. ينتهي التنفس الخلوي في:
أ. الميتوكندريا ب. البلاستيدات الخضراء
ج. السيتوبلازم د. النواة

٥. تنتقل جزيئات السكر لداخل الخلية بمساعدة بروتينات ناقلة بطريقة:
أ. النقل النشط ب. الخاصية الاسموزية
ج. الانتشار المدعوم د. الانتشار

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

٧. التخمر في الخلايا العضلية ينتج عنه كفضلات:
أ. كحول فقط ب. حمض اللاكتيك فقط
ج. كحول وثاني أكسيد الكربون د. حمض اللاكتيك وثاني أكسيد الكربون

٨. يسمح لبعض المواد بالدخول إلى الخلية أو الخروج منها بطرق مختلفة :
أ. الجدار الخلوي ب. الغشاء البلازمي
ج. السيتوبلازم د. الميتوكندريا

٩. ماذا يحصل لخلايا جزر تركيزها (٠,١ مول/لتر) وضعت في ماء مالح تركيزه (٠,٩ مول/لتر) :
أ. تنفجر ب. تنتفخ
ج. تذبل د. لا يحدث شيء

رفع التحصيل الدراسي لجيل منتم تنافسي

مدرسة أوال الإعدادية للبنين

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

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

أ-اجب عن جميع الأسئلة :

٧

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

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

٤. أي من العناصر المبينة في الجدول مستقر ؟ ----------

٥. ما العنصر الذي لديه ميل لفقد إلكترون واحد فقط ؟ ----------

٦. كم عدد الإلكترونات في مستوى الطاقة الخارجي لأيون الفلور (F^{1-}) : ----------

٧. كم عدد الذرات في المركب NO_3 ؟ ----------

٤

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

i. هيدروكسيد الماغسيوم :

ii. أكسيد الألومنيوم :

iii. كبريتات الصوديوم :

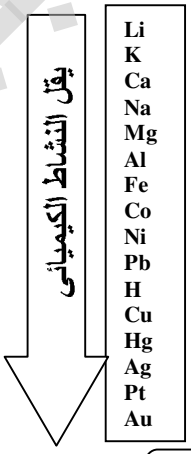
iv. نترات الالومنيوم :

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

٥

ج-مستعيناً بسلسلة النشاط الكيميائي المجاورة ،

أكمل المعادلات التالية ثم زنها :



$Mg + HCl \longrightarrow$

$Cu + H_2O \longrightarrow$

$Cu + AgNO_3 \longrightarrow$

مدرسة أول الإعدادية الثانوية