

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج الإماراتية



*للحصول على أوراق عمل لجميع الصفوف وجميع المواد اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7>

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

<https://almanahj.com/ae/7>

* للحصول على أوراق عمل لجميع مواد الصف السابع في مادة علوم الخاصة بـ اضغط هنا

<https://almanahj.com/ae/7>

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

<https://almanahj.com/ae/grade7>

للتحدث إلى بوت المناهج على تلغرام: اضغط هنا

https://t.me/almanahj_bot

دولة الإمارات العربية المتحدة
دائرة التعليم والمعرفة
مدرسة الرؤية الخاصة



العام الدراسي 2017-2018
الفصل الدراسي الأول

الصف: السابع.. الشعبة:
ورقة عمل رقم (7)

المادة:
التاريخ: / / 2017

الموضوع:
مراجعة الجدول الدوري

السؤال الأول ما المقصود بما يلي :

1. الجدول الدوري :
2. المجموعة في الجدول الدوري :
3. الدورات في الجدول الدوري :
4. الفلز:
5. البريق
6. قابلة السحب
7. قابلية الطرق
8. الفلزات القلوية
9. الفلزات القلوية الارضية
10. العناصر الانتقالية.....
11. اللانثينيدات والاكثينيدات
12. اللافلزات
13. الهالوجينات

14. الغازات النبيلة

15. شبه الفلز

16. شبه موصل

17. الحديد :

السؤال الثاني اختار الاجابة الصحيحة فيما يلي:

1- خاصية اعتمد عليها مندليف لتنظيم العناصر :

- (A) كيميائية () (B) الكتلة الذرية ()
(C) الذوبان () (D) الانصهار ()

2- ظهرت عبقرية مندليف في:

- (A) اكتشاف 60 عنصر () (B) السبق في ترتيب العناصر ()
(C) توقع خواص العناصر الغير مكتشفة () (D) عمل جدول للعناصر ()

3- يفيدنا مفتاح العنصر ب :

- (A) اسم العنصر () (B) رمز العنصر ()
(C) حالة العنصر () (D) جميع ما سبق ()

4- تمثل الفلزات في الجدول الدوري :

- (A) ثلاثة ارباع العناصر () (B) ربع العناصر ()
(C) كل العناصر () (D) لا يوجد عناصر منها ()

5- اقل الفلزات كثافة :

- (A) العناصر الانتقالية () (B) الفلزات القلوية ()
(C) كل العناصر () (D) القلوية الارضية ()

6- اكثر العناصر توجد في اجسامنا :

- (A) العناصر الانتقالية () (B) اللافلزات ()
(C) الفلزات () (D) الهالوجينات ()

7- عناصر لا تتفاعل مع غيرها الا في ظروف خاصة :

- () (A) العناصر الانتقالية ()
() (B) الغازات النبيلة ()
() (C) كل العناصر ()
() (D) القلوية الارضية ()

8- توجد الغازات النبيلة في المجموعة :

- () 17 (B) () 18 (A)
() 3-12 (D) () 16 (C)

9- توجد الهالوجينات في المجموعة :

- () 17 (B) () 18 (A)
() اسفل الجدول (D) () 16 (C)

السؤال الثالث أكمل ما يلي :

- 1- التوصيل الجيد من صفات
2- عملية نستخدمها في صناعة اسلاك رفيعة.
3- عنصر يوصل الكهرباء في الحالة السائلة.
4- كثافة اغلب الفلزات
18. من خواص الفلزات 1- 2-
3- 4-
19. تنقسم الفلزات الى 1- 2-
3-
20. من خواص اللافلزات 1- 2-
3- 4-
21. من استخدامات اشباه الفلزات 1-
2-

السؤال الرابع قارن بين الهالوجينات والغازات النبيلة

م	وجه المقارنة	الهالوجينات	الغازات النبيلة
1	التعريف (وصف)
2	المكان فى الجدول
3	امثلة

السؤال الخامس علل ما يأتي :

1- وجود عدد فيه كسور فى مفتاح العنصر بالجدول الدوري

.....

.....

2- يتفاعل الكلور مع الصوديوم مكونا ملح

.....

3- يصنف الهيدروجين على انه لا فلز

.....

.....

.....

4- يوجد صفيين لعناصر انتقالية اسفل الجزء الاساسى للجدول الدوري

.....
.....

السؤال السادس اجب عما يلى :

1. كيف يستخدم العلماء الجدول الدوري

أ-

.....

ب-

.....

2. اذكر اهمية العدد الذرى فى الجدول الدوري

.....

.....

.....

مع تمنياتى لمهندسين المستقبل بالنجاح والتوفيق

ا. رضا محمد

0568705317

Mr. Reda Mohamed