دولة الإمارات العربية المتحدة
دائرة التعليم والمعرفة
مدرسة الرؤية الخاصة

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

مدرسة الرؤية الخاصة
VISION PRIVATE SCHOOL

العام الدراسي 2017-2018
الفصل الدراسى الأول

المادة : ....
التاريخ : / / 2017

الموضوع :
مراجعة الجدول الدوري

السؤال الأول ما المقصود بما يلى :

1. الجدول الدوري : ....

2. المجموعة فى الجدول الدورى : ....
....

3. الدورات فى الجدول الدورى : ....
....

4. الفلز: . ...
....

5. البريق ....

6. قابلة السحب ....

7. قابلية الطرق ....

8. الفلزات القلوية ....
....

9. الفلزات القلوية الارضية ....
....

10. العناصر الانتقالية........................ ....

11. اللانثينيدات والاكتينيدات ....

12. اللافلزات ....

13. الهالوجينات ....
....

14. **الغازات النبيلة** ....
....

15. **شبه الفلز** ....

16. **شبه موصل** ....
....

17. **الحديد** : ... ...
... ...

السؤال الثاني اختار الاجابة الصحيحة فيما يلى:

1- خاصية اعتمد عليها مندليف لتنظيم العناصر :

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

2- ظهرت عبقرية مندليف فى:

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

3- يفيدنا مفتاح العنصر بـ :

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

4- تمثل الفلزات فى الجدول الدورى :

A) ثلاثة ارباع العناصر (   )   B) ربع العناصر (   )
C) كل العناصر (   )   D) لايوجد عناصر منها (   )

5- اقل الفلزات كثافة :

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

6- اكثر العناصر توجد فى اجسامنا :

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

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

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

8- توجد الغازات النبيلة فى المجموعة :

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

9- توجد الهالوجينات فى المجموعة :

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

السؤال الثالث   أكمل ما يلى :

1- التوصيل الجيد من صفات ....

2- .... عملية نستخدمها فى صناعة اسلاك رفيعة.

3- .... عنصر يوصل الكهرباء فى 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- ... ...

.22

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 صفين 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