



# موقع اجاباتكم

## Google

للمزيد اكتب  
في جوجل

موقع اجاباتكم

موقع اجاباتكم التعليمي يوفر كل ما يحتاجه الطالب  
والمعلم من حلول الكتب توزيع المنهج. اختبارات  
نهائية وفترية ملخصات. أوراق عمل والكثير .....

|                                                        |                                                                                                                                                   |                                       |
|--------------------------------------------------------|---------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------------|---------------------------------------|
| المادة : العلوم                                        | <br><b>وزارة التعليم</b><br><small>Ministry of Education</small> | الملكة العربية السعودية               |
| الصف : الأول متوسط                                     |                                                                                                                                                   | وزارة التعليم                         |
| الزمن :                                                |                                                                                                                                                   | الإدارة العامة للتعليم بالطائف (بنات) |
| اسم الطالبة :                                          |                                                                                                                                                   | مكتب تعليم برنيه                      |
| الدرجة كتابة :                                         |                                                                                                                                                   |                                       |
| اختبار الفصل الدراسي الأول الفترة الثانية لعام 1447 هـ |                                                                                                                                                   |                                       |

### السؤال الأول : ضعي المصطلحات التالية في المكان المناسب

(العنصر - النظائر - المعدن - دورة الصخر - العدد الذري )

|   |                                                                         |
|---|-------------------------------------------------------------------------|
| 1 | هو عدد البروتونات في نواة أي ذرة                                        |
| 2 | وصف لآليات تحول الصخر من نوع لأخر                                       |
| 3 | مادة صلبة غير عضوية موجودة في الطبيعة                                   |
| 4 | ذرات العنصر نفسه لها عدد البروتونات متساوي ولكن تختلف في عدد النيترونات |
| 5 | مادة تتكون من نوع واحد من الذرات                                        |

السؤال الثاني : اختاري الإجابة الصحيحة فيما يلي :

|    |                                                                          |              |              |
|----|--------------------------------------------------------------------------|--------------|--------------|
| 1  | مواد صلبه ذات لمعان قابله للطرق والسحب وموصله جيد للحراره والكهرباء      |              |              |
|    | جميع مasicic                                                             | اللافزات     | الفلزات      |
| 2  | الجسيمات السالبه في الذرة هي                                             |              |              |
|    | النواة                                                                   | النيترونات   | البروتونات   |
| 3  | أي مما يلي يُعد مركباً                                                   |              |              |
|    | السلطه                                                                   | الماء        | النحاس       |
| 4  | صاحب فكرة أن المادة تتكون من دقائق صغيرة هو العالم                       |              |              |
|    | بور                                                                      | ديمقرطس      | أوفوجادرو    |
| 5  | تحتوي ذرة عنصر الألمنيوم على 14 نيوتروناً و 13 بروتوناً فإن العدد الكتلي |              |              |
|    | 30                                                                       | 27           | 20           |
|    | 20                                                                       | 15           |              |
| 6  | معدن نادر قابل للقص والصقل مما يعطيه منظراً جميلاً                       |              |              |
|    | الكوارتز                                                                 | الفلسبار     | الحجر الكريم |
| 7  | ما نوع الصخور التي تنتج عن انفجار البراكين                               |              |              |
|    | سطحيه                                                                    | متورقه       | عصويه        |
| 8  | تكون الصخور عادة من                                                      |              |              |
|    | غاز طبيعي                                                                | وقود احفوري  | معدن         |
| 9  | أي طبقات الأرض تعد النطاق الأكبر                                         |              |              |
|    | الفقرة                                                                   | اللب الخارجي | الستار       |
| 10 | تكون الصخور المتحوله نتيجة                                               |              |              |
|    | الحرارة والضغط                                                           | تفتت الصخور  | تصلب الابه   |
|    |                                                                          |              | الرسوبيات    |

### السؤال الثالث : عددي 3 فقط من خصائص المعادن :

- A horizontal number line with three tick marks. The first tick mark is labeled  $-1$  at the far right. The second tick mark is labeled  $-2$  below the line. The third tick mark is labeled  $-3$  below the line.

## صنفي المواد التالية إلى عنصر - مركب - مخلوط

| المواد          | عنصر | مركب | مخلوط |
|-----------------|------|------|-------|
| النحاس          |      |      |       |
| CO <sub>2</sub> |      |      |       |
| العصير          |      |      |       |
| الحديد          |      |      |       |

## معلومة المادة :



## اختبار الفترة الثانية موقع اجاباتكم

الاسم : .....  
الصف : .....

### السؤال الأول : اكتب المصطلح العلمي المناسب :

( النظائر - التغير الكيميائي - درجة الغليان - قانون حفظ المادة - المخلوط )

١- هي النقطة التي تثبت عندها درجة الحرارة عند تحول المادة من حالة السائلة إلى الحالة الغازية

( ) ( )

( ) ٢- ينتج مادة جديدة ولا يمكن الرجوع عنه بطرق فيزيائية ( )

( ) ٣- المادة لا تفني ولا تستحدث إنما تتحول من شكل لآخر ( )

( ) ٤- مادتين أو أكثر معاً ، لا تتحسان كيميائياً لتكونا مادة جديدة ( )

٥- هي ذرات العنصر نفسه ، لها عدد البروتونات نفسها لكنها تختلف في عدد النيترونات ( ) ( )

### السؤال الثاني : عددي ٢ من حالات المادة ؟

..... - ١

..... - ٢

### السؤال الثالث : رتبى العمود الأول بما يناسبه مع العمود الثاني :

|              |                                                                            |
|--------------|----------------------------------------------------------------------------|
| أشبه الفلزات | ١ تتميز بأنها موصلة للحرارة والكهرباء ولها لمعان ، جميعها صلبة             |
| اللافلزات    | ٢ مظهرها معتم ومعظمها غازية وغير موصلة للحرارة والكهرباء                   |
| الفلزات      | ٣ بعضها لامع والكثير منها موصل للحرارة والكهرباء ولكن بدرجة أقل من الفلزات |

**السؤال الرابع : اختارى الإجابة الصحيحة :**

|    |                                                             |  |
|----|-------------------------------------------------------------|--|
| 1  | أى الخواص التالية تعد خاصية كيميائية                        |  |
| 2  | أصغر جزء من المادة تتكون من بروتونات ونيترونات وإلكترونات   |  |
| 3  | من العناصر الموجودة في الطبيعة                              |  |
| 4  | من الأمثلة على المركبات                                     |  |
| 5  | أول من اكتشف الإلكترونات سالبة الشحنة                       |  |
| 6  | تسمى الصفوف في الجدول الدوري                                |  |
| 7  | من الأمثلة على المخاليط المتGANسة                           |  |
| 8  | جسيمات موجبة الشحنة                                         |  |
| 9  | توجد الإلكترونات حول النواة في النموذج الذري الحديث على شكل |  |
| 10 | من الأمثلة على الخواص الفيزيائية                            |  |



تمنياتي لكم بال توفيق والنجاح 