

## اختبار شهر سبتمبر محلول



### تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

موقع المناهج ← المناهج القطرية ← الصف العاشر ← الكيمياء ← ملفات متنوعة ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-10-11 15:15:45

ملفات اكتب للمعلم اكتب للطالب | اختبارات الكترونية | اختبارات | حلول | عروض بوربوينت | أوراق عمل  
منهج انجليزي | ملخصات وتقارير | مذكرات وبنوك | الامتحان النهائي | للمدرس

المزيد من مادة  
الكيمياء:

إعداد: جاسم بن حمد الثانوية للبنين

### التواصل الاجتماعي بحسب الصف العاشر



صفحة المناهج  
القطرية على  
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

### المزيد من الملفات بحسب الصف العاشر والمادة الكيمياء في

اختبار شهر سبتمبر

1

### تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)



| الاسم | المادة | كيمياء المستوى العاشر |
|-------|--------|-----------------------|
| الصف  | اختبار | سبتمبر (1)            |

15

س1: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

- أيُّ العبارات الآتية صحيحة عن الجدول الدوري لمندليف؟  
 (a) تطرّق إلى العناصر النبيلة والنظائر.  
 (b) افترض أن جميع العناصر قد تم اكتشافها.  
 (c) رتّب العناصر بحسب الزيادة في العدد الذري.  
 (d) رتّب العناصر بحسب الزيادة في الكتلة الذرية.

2. من هو العالم صاحب نظرية الثمانيات؟

- بور.
- دوبراينر.
- نيو لاندز.
- مندليف.

3. ما أقصى عدد من الإلكترونات التي يمكن أن يحتويها المدار الثاني في نموذج بور للذرة؟

- 2
- 8
- 18
- 32

4. أيُّ المجموعات الآتية تُصنّف عناصرها على أنها فلزات؟

- المجموعة الأولى (IA)
- المجموعة الخامسة عشرة (VA)
- المجموعة السابعة عشرة (VIIA)
- المجموعة الثامنة عشرة (VIIIA)

س2: أكمل الجدول الآتي:

| العنصر    | عدد الإلكترونات | توزيع بور الإلكتروني | رقم الدورة |
|-----------|-----------------|----------------------|------------|
| الكبريت S | 16              | 2, 8, 6              | 3          |
| النيون Ne | 10              | 2, 8                 | 2          |



س3: قارن بين الفلزات واللافلزات:

| اللافلزات      | الفلزات       |                                                  |
|----------------|---------------|--------------------------------------------------|
| منخفضة         | مرتفعة        | درجة الانصهار                                    |
| مركبات تساهمية | مركبات أيونية | نوع المركبات التي تكونها عندما تتحد مع اللافلزات |

س4: فسر ما يلي:

1- توجد الهالوجينات في صورة جزيئات ثنائية الذرة.

بسبب نشاطها الكيميائي

2- لا ترتبط الغازات النبيلة ارتباطاً طبيعياً مع الذرات الأخرى.

لأن المستوى الأخير ممتلئ بالإلكترونات فيكون في حالة استقرار

س5: ادرس الجدول الافتراضي الآتي ثم أجب:

|   |   |  |  |   |   |   |
|---|---|--|--|---|---|---|
|   |   |  |  |   |   |   |
|   | C |  |  | B |   |   |
| A |   |  |  |   | D | E |

من الشكل السابق حدد الرمز الافتراضي الذي يشير الى كل مما يأتي:

1- عنصر من عناصر الفلزات القلوية الأرضية.

C

2- عنصر ينتمي لعناصر الهالوجينات.

D

3- عنصر ينتمي للغازات الخاملة.

E