

ورقة نشاط الدورية في خصائص العناصر



تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج القطرية

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

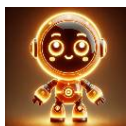
تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 2026-10-12 13:18:57

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

ورقة نشاط محلولة تدرج الخواص الدورية للعناصر

1

ورقة نشاط تدرج الخواص الدورية للعناصر

2

ورقة نشاط النشاط الكيميائي للعناصر

3

ورقة نشاط النشاط الكيميائي للعناصر

4

اختبار شهر سبتمبر محلول

5

تحميل تطبيق المناهج للهواتف الذكية

تطبيق المناهج على Play Google (أندرويد)

تطبيق المناهج على Store App (آبل)

ورقة النشاط (1) المستوى العاشر الفصل الدراسي الأول 2026-2027

الاسم	الوحدة الأولى	الدورية في خصائص العناصر
الصف	الدرس	الجدول الدوري للعناصر

س1: اختر الإجابة الصحيحة فيما يلي:

1. من هو العالم الذي قام بنشر أول جدول دوري للعناصر؟

- (a) بور.
- (b) مندليف.
- (c) هينريش براند.
- (d) موزلي.

2. ما الأساس الذي اتبعه مندليف في ترتيب جدولته الدوري؟

- (a) الزيادة في العدد الذري.
- (b) الزيادة في عدد الإلكترونات.
- (c) الزيادة في الكتلة الذرية.
- (d) الحالة الفيزيائية للعنصر.

3. ما عدد مستويات الطاقة الرئيسة لعناصر الدورة الثالثة؟

- 1 (a)
- 3 (b)
- 4 (c)
- 5 (d)

4. أي الآتي من مواطن الضعف في جدول مندليف؟

- (a) اكتشف نمط محدد لترتيب العناصر.
- (b) لم يتطرق للغازات النبيلة ولا إلى النظائر.
- (c) حدد قيمة الكتلة الذرية لبعض العناصر.
- (d) ترك أماكن فارغة لعناصر جديدة توقع اكتشافها.



5. أي الآتي يعبر عن عدد الدورات والمجموعات بالجدول الدوري الحديث؟

عدد المجموعات	عدد الدورات	
7	18	a
18	7	b
7	7	c
18	18	d

6. أي العناصر الآتية لا يعد فلزاً قلوياً؟

Na (a)

Rb (b)

K (c)

H (d)

س2 قارن بين جدول مندليف والجدول الدوري الحديث للعناصر من حيث:

الجدول الدوري الحديث	جدول مندليف	
		الأساس الذي اتبعه في التصنيف
		عدد العناصر
		وجود فراغات في الجدول

س3 اكتب توزيع بورا للإلكترونات لكل من العناصر التالية:

${}^9\text{F}$:

${}^6\text{C}$:

${}^{18}\text{Ar}$:

${}^{20}\text{Ca}$:



س4 اكمل الجدول الآتي:

العنصر	التوزيع الإلكتروني	رقم المجموعة	رقم الدورة
Mg ₁₂			
S ₁₆			
Ne ₁₀			
B ₅			
Na ₁₁			

س5 فسر ما يلي :

1- انخفاض درجة انصهار الغازات النبيلة.

.....

2- لا ترتبط الغازات النبيلة بالذرات الأخرى.

.....

3- توجد الهالوجينات في الطبيعة في صورة جزيئات ثنائية الذرة.

.....

س6 أجب عن الآتي:

1- لماذا تتشابه عناصر المجموعة الواحدة في خواصها؟

.....

2- ما الاسم الذي يطلق على عناصر المجموعة السابعة؟

.....



س6 أجب عن الآتي:

1- أذكر اثنين من خصائص الهالوجينات.

.....

.....

2- ما الاسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الأولى؟

.....

3- ما الاسم الذي يطلق على عناصر المجموعة الثانية؟

.....

س7 قارن بين الفلزات واللافلزات؟

اللافلزات	الفلزات	
		القابلية للطرق والسحب
		التوصيل للحرارة
		التوصيل للكهرباء
		درجة الانصهار
		نوع المركبات عندما تتحد مع اللافلزات