

شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية



اختبار درس العناصر

[موقع المناهج](#) ← [المناهج السعودية](#) ← [الصف الخامس](#) ← [علوم](#) ← [الفصل الثالث](#) ← [الملف](#)

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس

روابط مواد الصف الخامس على تلغرام

[الرياضيات](#)

[اللغة الانجليزية](#)

[اللغة العربية](#)

[التربية الاسلامية](#)

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثالث

[مراجعة ختامية محلولة للاختبار النهائي](#)

1

[مراجعة محلولة للفصل الحادي عشر الشغل والطاقة الآلات البسيطة](#)

2

[مراجعة محلولة للفصل الثاني عشر الصوت الضوء](#)

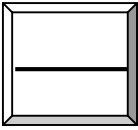
3

[اختبار نهائي الدور الأول سكرة الشمري](#)

4

[اختبار نهائي الدور الأول قابل للتعديل](#)

5



س (1) ما المقصود بكلّ من :

- 1- المادة :
 2- العنصر :
 3- الذرة :
 4- الجزيء :

س (2) اختاري الإجابة المناسبة بوضع دائرة حول رمز الإجابة الصحيحة :

- 1- تكون معظم العناصر عند درجة حرارة الغرفة :
 أ- صلبة . ب- سائلة . ج- غازية . د- موصلة .
- 2- ما الجسم الموجود في الذرة الذي يحمل شحنة كهربائية موجبة :
 أ- البروتون . ب- النيوترون . ج- الإلكترون . د- النواة .
- 3- أي جسيمات الذرة ذات شحنة كهربائية متعادلة :
 أ- الإلكترون . ب- البروتون . ج- النيوترون . د- النواة .
- 4- أكثر عنصرين شيوعاً في الكون :
 أ- الصوديوم والأكسجين . ب- الألمنيوم والنيوترون . ج- الكربون والكالسيوم . د- الهيدروجين والهيليوم .
- 5- ما العنصران الأكثر شيوعاً في الغلاف الجوي للأرض ؟
 أ- النيوترون والأكسجين . ب- الهيدروجين والهيليوم . ج- السيلكون والصوديوم . د- الكربون والألمنيوم .
- 6- ما الذي يحدث للفلزات عندما ترتبط بالفلزات ؟
 أ- تتآكل . ب- تنصهر . ج- تتحول إلى غاز . د- تنفجر .
- 7- يكون عنصر النيكل عند درجة حرارة الغرفة :
 أ- سائلاً . ب- شبه فلز . ج- غازاً . د- صلباً .
- 8- تتكون نواة ذرة العنصر من :
 أ- إلكترونات . ب- بروتونات ونيوترونات . ج- بروتونات وإلكترونات . د- نيوترونات وإلكترونات .
- 9- يمكن تشبيه الذرة بـ :
 أ- النظام الشمسي . ب- المجرات . ج- الغيوم . د- الشحنات الكهربائية .

س (3) أكمل الفراغات التالية بما يناسبها :

- أ- يعرف العلماء حتى الآن حوالي () عنصراً .
 ب- يسمى عدد البروتونات في نواة الذرة
 ج- تتكون الصيغة الكيميائية من تدل على نوع العنصر و تدل على عدد الذرات .
 د- رتب العالم العناصر في جدول سمي الجدول الدوري .
 هـ- قُسم الجدول الدوري إلى صفوف تسمى وإلى أعمدة تسمى
 و- تقع الفلزات في الجانب من الجدول الدوري بينما تقع اللافلزات في الجانب
 ز- العناصر الأكثر شيوعاً في الفضاء الخارجي : و
 ح- العنصر الذي يساعد في تكوين العظام والأسنان هو

س (4) رقي المصطلحات التالية مبتدئة بالأصغر لتحصل على العلاقة التي تربط بينهم ؟

() العنصر - () المادة - () الذرة .

س (5) للتمييز بين الخصائص ... ضع خط تحت الفلزات و دائرة حول اللافلزات و ظللي أشباه الفلزات ؟

التوصيل الكهربائي - غير لامعة - لها رنين - رديئة التوصيل للحرارة - قابلة للكسر - قابلة للسحب والطرق - هشّة - سهولة تشكيلها - شبه موصلة للحرارة.

س (6) عللي لما يأتي :

- أ- الذرات متعادلة كيميائياً :
 ب- يساعد نموذج الجدول الدوري على معرفة خصائص العناصر :
 ج- يكثر الأكسجين والهيدروجين في الحيوانات وعلى الأرض :
 هـ- يكثر تنوع العناصر على قشرة الأرض مقارنة بالمحيطات أو الغلاف الجوي ؟
 و- لا يمكننا رؤية الذرات إذا استعملنا مجاهر عادية مثل التي نستعملها في المدرسة :

س (7) مثلي لما يأتي :

عنصر يدخل في تركيب العظام والأسنان : عنصر يستعمل في صناعة هياكل الطائرات :

س (8) ما الصيغة الكيميائية لما يأتي :

عنصر الماغنسيوم () . عنصر الألمنيوم () . عنصر الأكسجين () . جزيء الأكسجين () .

س (9) ما نوع التركيب الموضح في الصورة و ما مكوناته ؟

س (10) أكتب مكونات الذرة على الرسم الذي أمامك ؟

