شكراً لتحميلك هذا الملف من موقع المناهج السعودية

إجابة اختبار درس العناصر

تاريخ نشر الملف على موقع المناهج: 2023-03-26 12:04:02

التواصل الاجتماعي بحسب الصف الخامس

المزيد من الملفات بحسب الصف الخامس والمادة علوم في الفصل الثالث

1	مراجعة ختامية محلولة للاختبار النهائي
2	مراجعة محلولة للفصل الحادي عشر الشغل والطاقة _ الآلات البسيطة
3	مراجعة محلولة للفصل الثاني عشر الصوت الضوء
4	اختبار نهائي الدور الأول سكرة الشمري
5	اختبار نهائي الدور الأول قابل للتعديل

التاريخ : / / 14 هـ اختبار مادة العلوم درس العناصر للصف الخامس (.....) الاسم : .....

س 1) ما المقصود بكلاً من :

1- المـادة : كل شيء له كتلة و يشغل حيزًا .

2- العنصر : مادة نقية لا يمكن تجزئتها إلى مواد أصغر عن طريق التفاعلات الكيميائية .

3- الـــذرة : أصغر وحدة في العنصر تحمل صفاته .

4- الجزيء : جسيمات تتكون من اتحاد ذرتين أو أكثر معًا .

س 2) إختاري 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 الجسيم الموجود في الذرة الذي يحمل شحنة كهربائية موجبة :

أ- البروتون . ب- النيترون . ج- الإلكترون . د- النواة .

3 - أي جسيمات الذرة ذات شحنة كهربائية متعادلة :

أ- الإلكترون . ب- البروتون . ج- النيترون . د- النواة .

4 - أكثر عنصرين شيوعًا في الكون :

أ- الصوديوم و الأكسجين . ب- الألمنيوم و النيتروجين . ج- الكربون و الكالسيوم . د- الهيدروجين و الهيليوم .

5 - ما العنصران الأكثر شيوعًا في الغلاف الجوي للأرض ؟

أ- النيتروجين و الأكسجين . ب- الهيدروجين و الهيليوم . ج- السيلكون و الصوديوم . د- الكربون و الألمنيوم .

6 - ما الذي يحدث للفلزات عندما ترتبط باللافلزات ؟

أ- تتآكل . ب- تنصهر . ج- تتحول إلى غاز . د- تنفجر .

7 - يكون عنصر النيكل عند درجة حرارة الغرفة :

أ- سائلاً . ب- شبه فلز . ج-غازًا. د- صلبًا .

8 - تتكون نواة ذرة العنصر من :

أ- إلكترونات . ب- بروتونات و نيترونات . ج - بروتونات و إلكترونات . د - نيترونات و إلكترونات .

9 - يمكن تشبيه الذرة بـ ..... :

أ- النظام الشمسي . ب- المجرات . ج- الغيوم . د- الشحنات الكهربائية .

س 3) أكملي الفراغات التالية بما يناسبها :

أ- يَعرف العلماء حتى الآن حوالي (118) عنصرًا .

ب- يسمى عدد البروتونات في نواة الذرة العدد الذري .

ج- تتكون الصيغة الكيميائية من حروف تدل على نوع العنصر و أرقام تدل على عدد الذرات .

د- رتب العالم مندليف العناصر في جدول سُمي الجدول الدوري .

هـ - قُسم الجدول الدوري إلى صفوف تسمى الدورات و إلى أعمدة تسمى مجموعات .

و - تقع الفلزات في الجانب الأيسر من الجدول الدوري بينما تقع اللافلزات في الجانب الأيمن .

ز – العناصر الأكثر شيوعًا في الفضاء الخارجي : الهيدروجين و الهيليوم .

ح – العنصر الذي يساعد في تكوين العظام و الأسنان هو الكالسيوم .

س 4) رقمي المصطلحات التالية مبتدئة بالأصغر لتحصلي على العلاقة التي تربط بينهم ؟

(2) العنصر – (1) المادة – (3) الذرة .

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

التوصيل الكهربائي - غير لامعة - لها رنين - رديئة التوصيل للحرارة - قابلة للكسر - قابلة للسحب و الطرق - هشة – سهولة تشكيلها - شبه موصلة للحرارة.

س 6) علل لما يأتي :

أ-الذرات متعادلة كيميائيًا : لأن عدد البروتونات الموجبة يساوي عدد الإلكترونات السالبة .

ب- يساعد نموذج الجدول الدوري على معرفة خصائص العناصر:

تتوزع العناصر في الجدول الدوري في صفوف تسمى دورات و كل عمود يحتوى على عناصر تتشابه في خصائصها الكيميائية .

ج- يكثر الأكسجين و الهيدروجين في الحيوانات و على الأرض :

لأن الأكسجين والهيدروجين يشكلان الماء من خلال التفاعل الكيميائي بينهما، ويشكل الماء جزءًا كبيرًا من الأرض والأجسام الحيوانية.

هـ - يكثر تنوع العناصر على قشرة الأرض مقارنة بالمحيطات أو الغلاف الجوي ؟ لأن العناصر الموجودة في الحالة الصلبة أكثر من العناصر في الحالتين السائلة و الغازية فالعناصر الأكثر كثافة توجد أسفل الغلاف الجوي حيث تترسب في القشرة الأرضية على اليابسة و تحت الماء .

و- لا يمكننا رؤية الذرات إذا استعملنا مجاهر عادية مثل التي نستعملها في المدرسة : لأنها صغيرة جدًا .

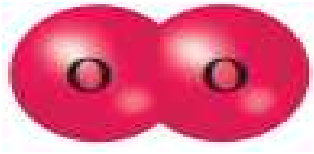
س 7) مثلي لما يأتي :

عنصر يدخل في تركيب العظام و الأسنان : الكالسيوم . عنصر يستعمل في صناعة هياكل الطائرات : الألمنيوم .

س 8) ما الصيغة الكيميائية لما يأتي :

عنصر الماغنيسيوم (Mg) . عنصر الألمنيوم (Al) . عنصر الأكسجين (O) . جزيء الأكسجين (O2) .

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



نوع التركيب : جزئ

مكوناته : ذرتين الأكسجين

س 10) أكتبي مكونات الذرة على الرسم الذي أمامك ؟