



برعاية معالي وزير التربية والتعليم

السيد الأستاذ / محمد عبد اللطيف

وتوجيهات رئيس الإدارة المركزية لتطوير المناهج

د/ اكرم حسن

اداءات وتقييمات

الصف الثاني الاعدادي

لجنة الاعداد والمراجعة

خبراء مكتب تنمية مادة العلوم

اشراف علمي

مستشار العلوم

د/ عزيزه رجب خليفة



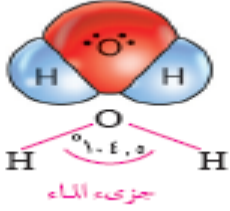
الاداءات الصفية للأسبوع الثالث والرابع

الصف الثاني الإعدادي

الدرس الثاني

اختر الأجابة الصحيحة

- 1 - جزئى من المركبات القطبية (النشادر - كبريتيد الهيدروجين - الميثان - كلوريد الصوديوم)
- 2 - كل العناصر الآتية لا تتفاعل مع الماء لحظياً ما عدا (الصوديوم - الفضة - الكالسيوم - الخارصين)
- 3 - تبدأ أي دورة من دورات الجدول الدوري الحديث بعنصر (فلز - لافلز - شبه فلز - غاز خامل)
- 4 - إذا كان الحجم الذرى لعنصر يقع بالمجموعة الثانية 60 بيكومتر فإن الحجم الذرى لعنصر يقع في نفس الدورة وفي المجموعة السادسة (70 - 80 - 50 - 90) بيكومتر .
- 5 - إذا كان الحجم الذرى لعنصر يقع بالمجموعة الثانية 60 بيكومتر فإن الحجم الذرى لعنصر يقع في نفس المجموعة (40 - 55 - 50 - 90) بيكومتر .
- 6- تقع أشباه الفلزات ضمن عناصر الفئة (P - S - d - F)
- 7 - جميع العناصر الآتية أشباه فلزات ما عدا (Si - B - O - Ti)
- 8- يعتبر اكبر العناصر حجماً ذرياً (Cs - K - Li - Na)
- 9- جميع العناصر الآتية لا تتفاعل مع حمض الهيدروكلوريك ما عدا (N - S - C - Mg)
- 10 - من الفلزات التي لا تتفاعل مع الماء (k , Na - Ca , Mg - Zn, Fe - Cu , Ag)
- 11- يتصاعد غاز عند تفاعل الصوديوم مع الماء (H₂ - O₂ - N₂ - CO₂)
- 12- تكافؤ البروم (أحادي - ثنائي - ثلاثي - رباعي)
- 13 - يوجد في الحالة الصلبة (الفلور - البروم - اليود - الكلور)



- 14 - لا فلز مسال يستخدم في حفظ قرنية العين (N₂ - Na - Si Co)
- 15 - شبه فلز يستخدم في صناعة شرائح الكمبيوتر (N₂ - Na - Si - Co)
- 16 - فلز سائل يستخدم في نقل الحرارة من قلب المفاعل إلى خارجه (N₂ - Na - Si Co)
- 17 - يحفظ عنصر تحت سطح الكيروسين (Na - Ca - K - F)
- 18 - عناصر الأقلء التي تفوص في الماء و (الروبيديوم والسيزيوم - الروبيديوم والصوديوم - السيزيوم والليثيوم - الصوديوم والليثيوم)
- 19 - عناصر الأقلء التي تطفو على سطح الماء و (الروبيديوم والسيزيوم - الروبيديوم والصوديوم - السيزيوم والليثيوم - الصوديوم والليثيوم)
- 20 - يتكون جزئ النيون من بينما جزئ الكلور يتكون من
- (أ - ذرة - ذرتين ب - ذرتين - ثلاث ذرات ج - ذرتين - ثلاث ذرات د - ذرتين - ذرة)
- 21 - أكبر المجموعات في الحجم الذري المجموعة (1A - 2A - O - 7A)
- 22 - تقع اقوى اللافلزات في.....
- (المجموعة الأولى - المجموعة 17 - المجموعة الصفرية - المجموعة الثانية)