

تم تحميل هذا الملف من موقع المناهج العمانية



اختبار قصير ثاني في وحدة التركيب الذري

موقع فايلاتي ← المناهج العمانية ← الصف التاسع ← كيمياء ← الفصل الأول ← اختبارات ← الملف

تاريخ إضافة الملف على موقع المناهج: 10:19:30 2024-11-16

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

المزيد من مادة
كيمياء:

التواصل الاجتماعي بحسب الصف التاسع



صفحة المناهج
العمانية على
فيسبوك

الرياضيات

اللغة الانجليزية

اللغة العربية

التربية الاسلامية

المواد على تلغرام

المزيد من الملفات بحسب الصف التاسع والمادة كيمياء في الفصل الأول

نشاط درس فصل المواد وتنقيتها

1

نشاط درس حالات المادة مع نموذج الإجابة

2

اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة

3

اختبار قصير أول مع نموذج الإجابة بمحافظة ظفار

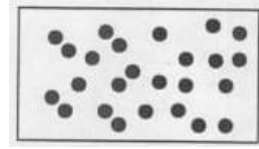
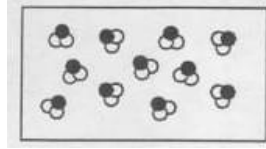
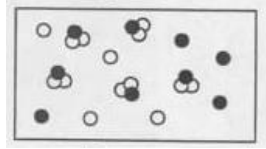
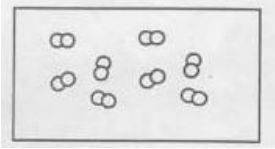
4

اختبار قصير أول تجريبي مع نموذج الإجابة بمحافظة جنوب الشرقية

5

[1]

1- ظلل الشكل الذي يمثل عنصر من ذرة واحدة:



(2)

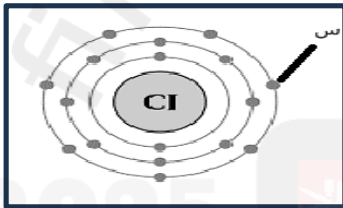
2- أحرق ريم عينة من السكر، ما نوع التغير الذي حدث للسكر:

فيزيائي

كيميائي

فسري اختيارك؟

(2)



3- المخطط التالي لذرة الكلور، ادرسي المخطط ثم اجبي عما يلي:

أ-الجزء المشار الية بالرمز (س) يشير الى:

الالكترونات

النواة

ب-من خلال المخطط السابق، عدد بروتونات ذرة الكلور =

(1)

4- النظائر هي صور مختلفة للعنصر الواحد تختلف في عدد:

البروتونات والالكترونات

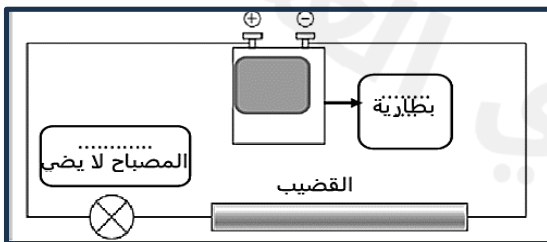
النيوترونات

البروتونات

الالكترونات

(2)

5- في التجربة التي أمامك ما هي الخاصية يتميز بها العنصر المصنوع منه القضيب، ثم اذكر مثالا لهذا العنصر؟



.....

.....

(2)

6- ظلل الدائرة الدالة على الإجابة الصحيحة في الجدول التالي:

| | | | |
|----|----|----|--------------------------------|
| Cu | Cl | Ne | العبرة |
| ○ | ○ | ○ | رمز عنصر انتقالي |
| ○ | ○ | ○ | رمز عنصر من مجموعة الهالوجينات |
| ○ | ○ | ○ | رمز غاز نبيل خامل |

(2)

7- بالرجوع الى الجدول الدوري:

- ما التغير الذي تلاحظينه على الصفة الفلزية، عندما نتجه عبر الدورة الثالثة من اليسار الى اليمين في الجدول الدوري؟
- يطلق على العنصر Mg اسم المغنسيوم، بالاعتماد على موقعه في الجدول الدوري توقعي خاصية يتميز بها هذا العنصر.

8- يمثل الشكل رمز عنصر افتراضي X_{11} اكتب توزيعه الالكتروني ، ثم حددي موقعه في الجدول الدوري من حيث رقم المجموعة ورقم الدورة؟

(3)

| | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
|------------------------------|-----------------------------|--------------------------------|-----------------------------|---------------------------|------------------------------|-----------------------------|-------------------------------|----------------------------|---------------------------------|----------------------------|---------------------------|----------------------------|-----------------------------|----------------------------|-----------------------------|------------------------|--------------------------|------------------------------|-----------------------------|--------------------------|---------------------------|----------------------------|-----------------------------|---------------------------|------------------------|-------------------------|---------------------------|-------------------------|--------------------------|-----------------------------|----------------------------|--------------------------|
| 1 H هيدروجين 1 | | | | | | | | | | | | | | | | | 2 He هيليوم 4 | | | | | | | | | | | | | | | |
| 3 Li ليثيوم 7 | 4 Be بيريلايم 9 | | | | | | | | | | | | | | | | | 5 B بورون 11 | 6 C كربون 12 | 7 N نيتروجين 14 | 8 O أكسجين 16 | 9 F فلور 19 | 10 Ne نيون 20 | | | | | | | | | |
| 11 Na صوديوم 23 | 12 Mg مغنسيوم 24 | | | | | | | | | | | | | | | | | 13 Al ألومنيوم 27 | 14 Si سيليكون 28 | 15 P فوسفور 31 | 16 S كبريت 32 | 17 Cl كلور 35.5 | 18 Ar أرجون 40 | | | | | | | | | |
| 19 K بوتاسيوم 39 | 20 Ca كالكسيوم 40 | 21 Sc سكندسيوم 45 | 22 Ti تيتانيوم 48 | 23 V فاناديوم 51 | 24 Cr كروم 52 | 25 Mn منجنيز 55 | 26 Fe حديد 56 | 27 Co كوبالت 59 | 28 Ni نكل 59 | 29 Cu نحاس 64 | 30 Zn زنك 65 | 31 Ga جالوم 70 | 32 Ge جرمانيوم 73 | 33 As زرنيخ 75 | 34 Se سيلينيوم 79 | 35 Br بروم 80 | 36 Kr كربون 84 | | | | | | | | | | | | | | | |
| 37 Rb روبيديوم 85.5 | 38 Sr سترونشيوم 88 | 39 Y إيتريوم 89 | 40 Zr زركونيوم 91 | 41 Nb نيوبيوم 93 | 42 Mo موليبدينوم 96 | 43 Tc تكنيشيوم 98 | 44 Ru روثينيوم 101 | 45 Rh رودنيوم 103 | 46 Pd بالاديوم 106 | 47 Ag فضة 108 | 48 Cd كاديوم 112 | 49 In إنديوم 115 | 50 Sn قصدير 119 | 51 Sb أنتيمون 122 | 52 Te تيلوريوم 128 | 53 I يود 127 | 54 Xe زينون 131 | | | | | | | | | | | | | | | |
| 55 Cs سيزيوم 133 | 56 Ba باريوم 137 | | | | | | | | | | | | | | | | | 72 Hf هافنيوم 178.5 | 73 Ta تانتالوم 181 | 74 W ولفرام 184 | 75 Re رينيوم 186 | 76 Os أوزميوم 190 | 77 Ir إيريديوم 192 | 78 Pt بلاتين 195 | 79 Au ذهب 197 | 80 Hg زئبق 201 | 81 Tl تاليوم 204 | 82 Pb رصاص 207 | 83 Bi بيزوت 209 | 84 Po بولونيوم 209 | 85 At أستاتين 209 | 86 Rn رانون 222 |
| 87 Fr فرانسيوم | 88 Ra راديوم | 104 Rf راديوفورانيوم | 105 Db دوبنيوم | 106 Sg سجورجنيوم | 107 Bh بورليوم | 108 Hs هاسيوم | 109 Mt ماتريشوم | 110 Ds داشماتنيوم | 111 Rg روثجينيوم | 112 Cn كونغنيوم | 113 Nh نيهانوم | 114 Fl فلوريفيوم | 115 Mc موسكوفيفيوم | 116 Lv ليارموريفيوم | 117 Ts تيسين | 118 Og أوغانيسون | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 57 La لانثانوم | 58 Ce سيريوم 140 | 59 Pr براسميديوم 141 | 60 Nd نودينيوم 144 | 61 Pm برومبيديوم | 62 Sm ساماريوم 150 | 63 Eu يوروبيوم 152 | 64 Gd جادوليبيوم 157 | 65 Tb تربيوم 159 | 66 Dy ديسبروسيوم 162.5 | 67 Ho هولميوم 165 | 68 Er إربيوم 167 | 69 Tm تولميوم 169 | 70 Yb أيتربيوم 173 | 71 Lu لوتشيوم 175 | | | | | | | | | | | | | | | | | | |
| 89 Ac أكتينيوم | 90 Th توريوم 232 | 91 Pa بروتكتينيوم 231 | 92 U يورانيوم 238 | 93 Np نبتونيوم | 94 Pu بلوتونيوم | 95 Am أمريسيوم | 96 Cm كوريوم | 97 Bk بريكتينيوم | 98 Cf كاليفورنيوم | 99 Es أينشتاينيوم | 100 Fm فرميوم | 101 Md منديليفيوم | 102 No نوبليوم | 103 Lr لورنسيوم | | | | | | | | | | | | | | | | | | |

انتهت الأسئلة.. دعواتنا لكن بالتوفيق والنجاح.. معلمات المادة