

السؤال الأول : اكمل ما ياتى ( من الكلمات الآتية ) ( الكامنة | النوعية | احادى | ثانى | الرابعة |

عشرة | فلزى | خامل | سبعة/١٨ )

- ١- يبدأ ظهور العناصر الانتقالية ابتداء من الدورة ..... وهى تتكون من ..... مجموعات
- ٢- يتميز الماء بارتفاع قيمتى الحرارة ..... و
- ٣- عناصر فلزات الاقلاء..... التكافؤ بينما عناصر- فلزات الاقلاء الأرصية..... التكافؤ
- ٤- يتكون الجدول الدورى الحديث من ..... دورات افقيه و ..... مجموعة رايه
- ٥- تبدأ كل دورة فى الجدول الدورى الحديث بعنصر ..... و تنتهى بعنصر .....

السؤال الثانى : اختر الاجابة الصحيحة من بين الأقواس ن

١-تشمل المجموعة 1A ..... عناصر

(١'٦/٥/٤)

٠٢ يزداد الحجم الذرى لعناصر المجموعة الواحدة بزيادة

( الوزن الذرى | العدد الكتلى / العدد الذرى )

٣- أكسيد الصوديوم من الأكاسيد

( المترددة | القاعدية | الحمضية )

٤-خواص العنصر الذى عدده ٩ تشابه خواص العنصر الذى عدده الذرى

(٨/١٠/١٧/١٩)

٥- عدد العناصر السروفة حتى الآن ..... عنصر

السؤال الثالث : ت علامة | ب ) ا و علامة ( x )

- ١- تميل الفلزات إلى فقد الكترولونات اثناء التفاعل مكونة ايونات متعادلة ( )
- ٢- تتفق عناصر الدورة الواحدة فى الجدول الدورى فى عدد مستويات الطاقة ( )
- ٣- من السهل التعرف على اشباه الفلزات من تركيبها الاكترونى ( )
- ٤- اكتشف العلماء بور مستويات الطاقة الأساسية ( )
- ٥- تم تصنيف الخاصر الكيمائية فى جدول لتسهيل دراستها ( )

- الكوبلت ٦٠ المشع

- الكلور

- الماء

- النبيق

- النيتروجين المسال

السؤال الرابع) : حل من العمود

(١) ما يناسبه من العمولى

١ - يعتبر من الهالوجينات ٢-

يستخدم فى حفظ الأغنية ٣ \_

يستخدم فى حفظ قرنية العين ٤ -

منيب قطبى جيد ٥- يعتبر من الفلزات السائلة