جامعة أبي بكر بلقايد

كلية العلوم الانسانية والعلوم الاجتماعية

تخصص صيانة وترميم

قسم علم الاثار

ماستر1السذاسي1

مقياس: صيانة وترميم المواد الأثرية غبر العضوية

استاذ المقياس:د. براهيمي فايزة

بطاقة فنّية حول ّالدرس7

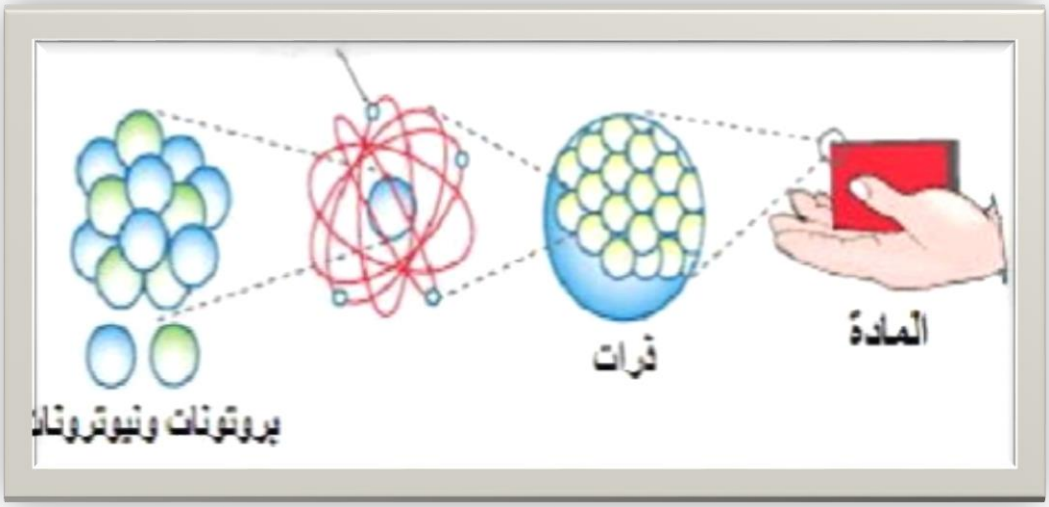
الخصائص الكميائية:

فالتركيبة الكميائية للمعادن هي ذات تركيبة بسيطة بالرغم من تنوعها ،فهي مكونة من مجموعة من الذرا ت وكل ذرة مكونة من نواة صغيرة ، ومن واحد إلى أكثر من إلكترون تدور حول النواة في جميع أنحاء المدرات بطريقة عشوائية و على مسافات محددة دون أن تسبب خلالا لميكانيكية الروابط ، فتكون الكترونات المدار الأخير المسماة بالالكترونات التكافؤ هي المسئولة عن الروابط و التفاعلات بين الذرات

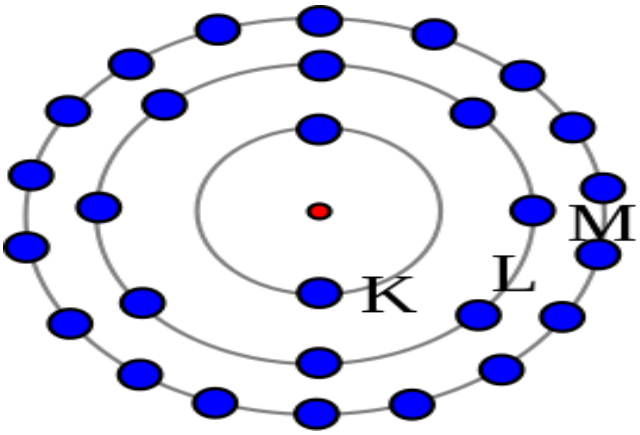
ومن بين الخصوصيات الكيميائية للأجسام خاصية الكهروسلبية، وهي القابلية لأي جسم كيميائي لاجتذاب إلكترونات وفقدانها عند الَتأين، تختلف وتتفاوت هذه الخاصية من جسم لأخروهي مرتبة في سلم يسمى بسلم الكهروسلبية.)مما تتعرض مختلف المعادن لظاهرة الاختزال، و الأكسدة وهذا حسب طبيعة و تركيبة المعدن القابل للأكسدة، وطبيعة وتركيبة الوسط أو العناصر المركبة للوسط الذي تتواجد فيه.

يتم تحديد هذه الطبقات بواسطة الأحرف K و L و M و N، O الطبقة K هي الأقرب إلى النواة وتتبعها الطبقات الأخرى الابتعاد يكون تدريجيا .يمكن أن تحتوي الطبقة K على إلكترونين فقط2 ، يمكن أن تحتوي الطبقة L على 8 الكترون ، الطبقة M على 18

الكترون ، الطبقة N 32,تنقسم الطبقات نفسها إلى طبقات فرعيةفي الوسط هي نواة الذرة .
مع ملاحظة أن كتلة الذرة تقبع في النواة حيث تضم البروتونات والنيوترونات



الطبقة المليئة بجميع إلكتروناتها مستقرة جدًا ؛ من ناحية أخرى تميل الطبقة التي يفقد فيها 1 أو عدد من الكتروناتها إلى الملء عجزها عن طريق نقل الإلكترونات المفقودة من ذرة أخرى، و الطبقة الفقيرة في الإلكترونات ، على العكس من ذلك ، تميل إلى إعطاء الإلكتروناتها إلى ذرة أخرى فمثلا الحديد يحتوي على الكترونين2 في المدار N و بالتالي ينقصه ينقصه 30 الكترون لتحقيق التشبع pour obtenir la saturation اذن فالحديد يفقد بسهولة إلكترونين من المدارN لذلك الميل إلى التأين شحنة موجبة ++كاتيون معدني.



الهوامش:

Guy Murry ; Robert Lévêque , Metallurgie ,DunoD , 3 Edition paris