المعادن والنشاط الكيميائي

بعض العناصر نشطة جداً كيميائياً، ومن أمثلتها:

البوتاسيوم والصوديوم، فهي تتفاعل مع الأكسجين بمجرد تعرضها للهواء الرطب.

بعض العناصر أقل نشاطاً كيميائياً، ومن أمثلتها:

الحديد والألومنيوم والنحاس، فهي تتفاعل مع الأكسجين بعد فترة قد تصل إلى عدة أيام.

بعض العناصر تمتاز بضعف النشاط الكيميائي، ومن أمثلتها:

الفضة والذهب والبلاتين، فهي من الفلزات التي يصعب تفاعلها مع الأكسجين.

تطبيقات حياتية على النشاط الكيميائي

أولاً: تستخدم بعض العناصر في صناعة الحلي كالفضة والذهب والبلاتين.

نظراً لضعف نشاطها الكيميائي.

ثانياً: تطلى الكباري وأعمدة الإنارة.

لحمايتها من الصدأ، فهي من الفلزات التي تتفاعل مع أكسجين الجو، لذا فهي تعزل عن الهواء بالطلاء.

ثانياً: تغطى قطع غيار السيارات بطبقة من الشحم.

لحمايتها من الصدأ، فهي من الفلزات التي تتفاعل مع أكسجين الجو، لذا فهي تعزل عن الهواء بالطلاء.

رابعاً: تغسل أواني الطهي المصنوعة من الألومنيوم بجسم خشن.

لإزالة الطبقة المتكونة على سطحها، فالألومنيوم يتفاعل مع أكسجين الهواء مكونة طبقة من الأكسيد على سطحه.