



ألوان العناصر الانتقالية:

-تمتاز عناصر السلسلة الانتقالية الأولى بان مركباتها ومحاليل مركباتها في الماء لها ألوان مختلفة.

-يظهر لون المادة بسبب أن المادة تمتص بعض فوتونات الضوء المرئي ولا تمتص البعض الآخر فيظهر لون المادة بمحصلة الألوان التي لم تمتصها.

-يتكون الضوء الأبيض من ٧ ألوان مرئية لكل منها طاقة معينة.
-تتميز العناصر الانتقالية بان المستوى الفرعي d غير مكتمل بالإلكترونات أي يحتوى على إلكترونات مفردة هذه الإلكترونات سهلة الإثارة.

-عندما يسقط الضوء الأبيض على تجمع ذرى أو الجزيئات فان الإلكترونات المفردة للذرات أو الجزيئات تمتص فوتونات الضوء التي تتفق طاقته مع الطاقة اللازمة لإثارة الإلكترونات وترتد الفوتونات التي لم تمتص فتسبب للعين الإحساس بلون هذه المادة.