

۲۰۱- اتم نسبت به اتم شعاع دارد و الکترونگاتیوی آن است.

(۱) کلر - فلئور - بزرگ تر - بیش تر (۳) اکسیژن - برم - بزرگ تر - کم تر

(۲) ید - بریلیم - بزرگ تر - بیش تر (۴) منیزیم - کلر - کوچک تر - کم تر

به طور کلی اتم‌هایی که شعاع کوچک تر دارند، الکترونگاتیوی بیش تری دارند. اما هر نافلزی از هر فلزی الکترونگاتیوی بیش تری دارد حتی اگر شعاع آن بزرگ تر باشد، مانند ید که نسبت به بریلیم شعاع بزرگ تر دارد، اما الکترونگاتیوی آن نیز بیش تر است.