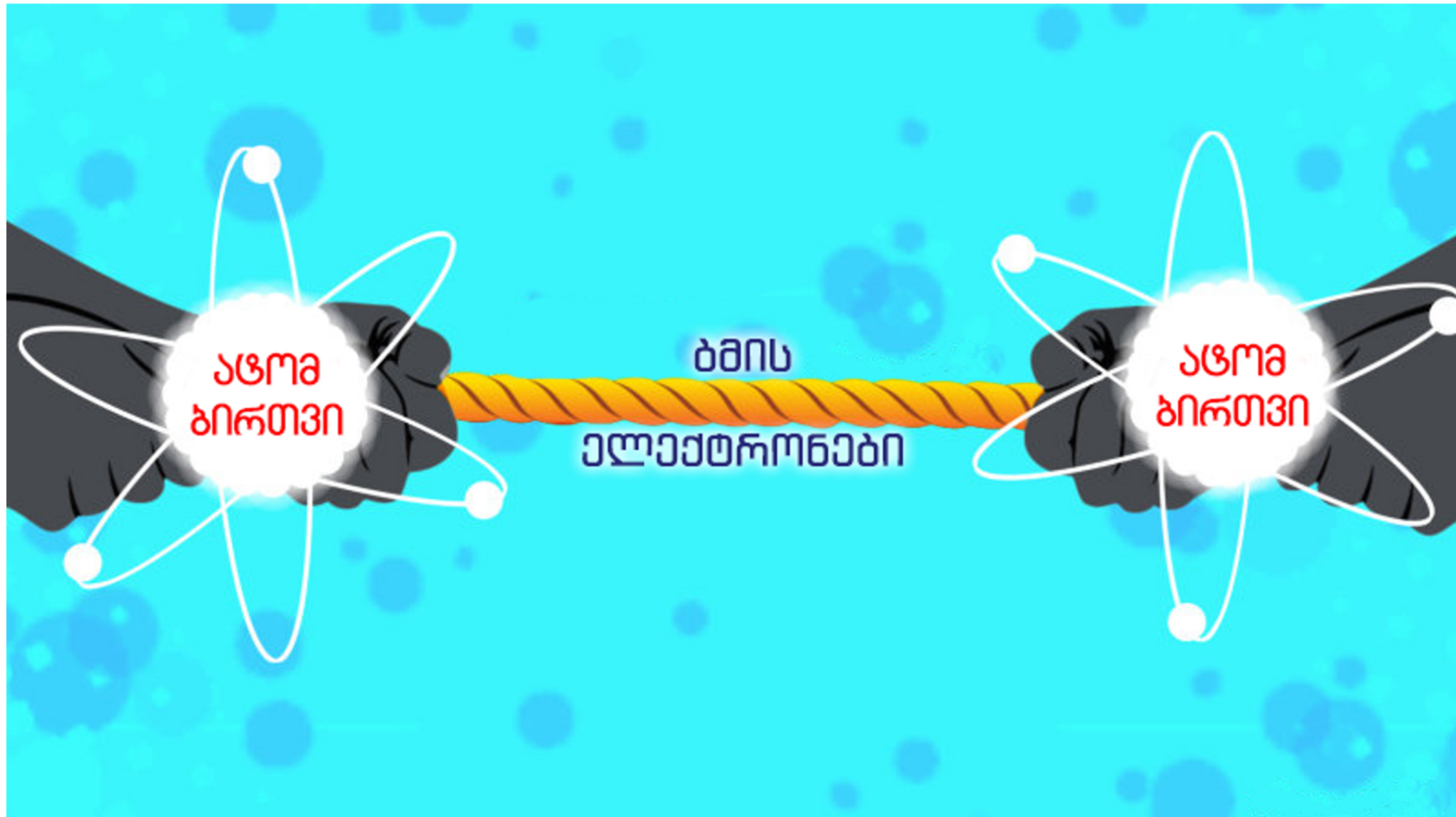
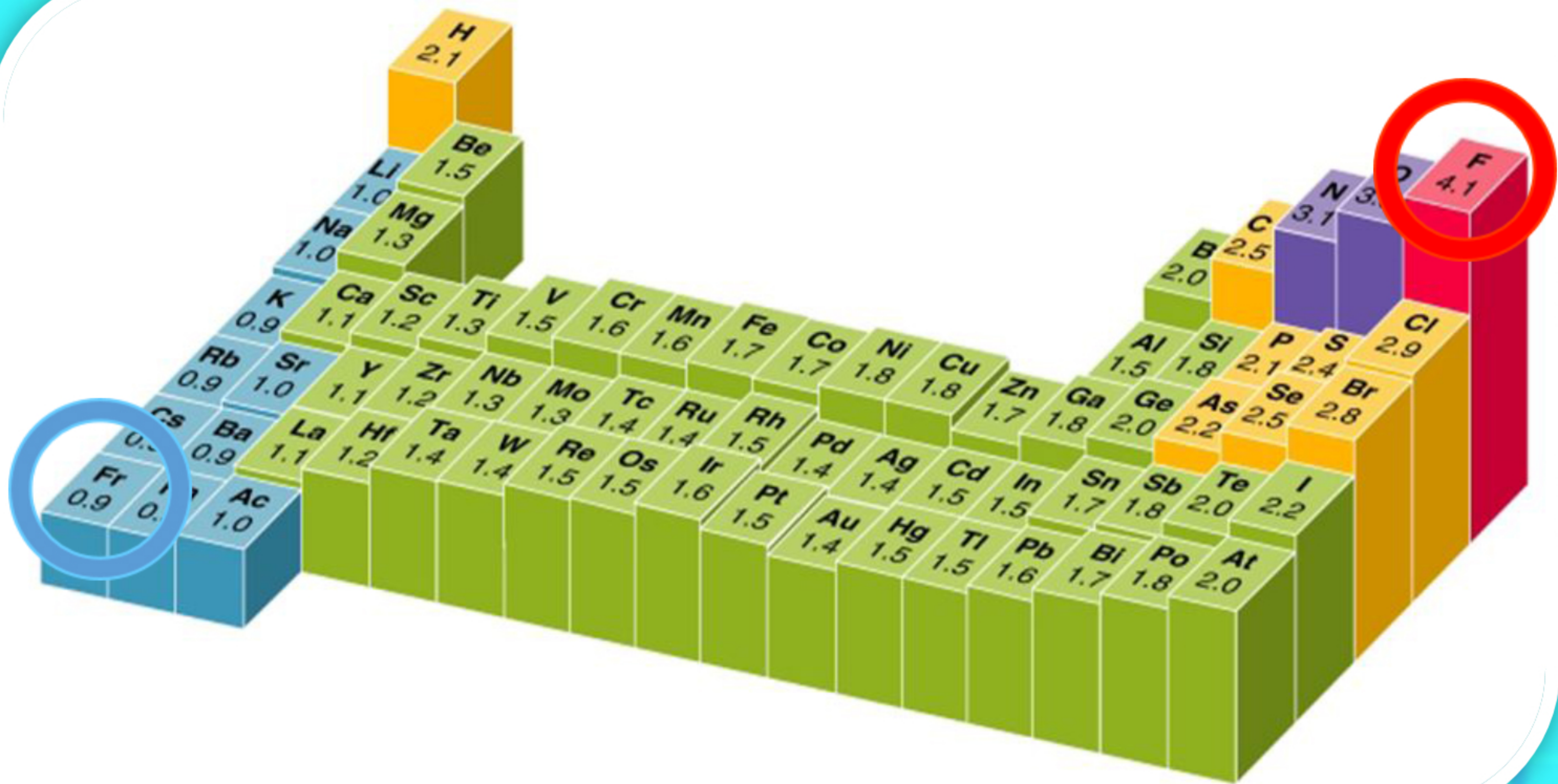
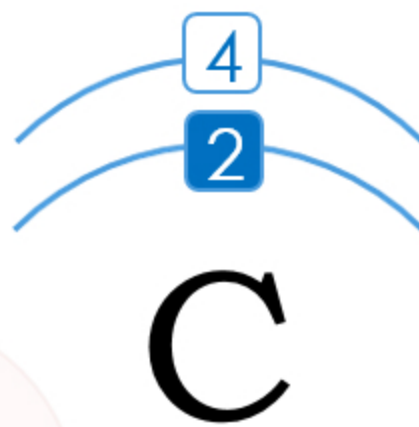


ელემენტის ელექტროუარყოფითობა



ელემენტის ელექტროუარყოფითობა





ურჩევნიათ
ელექტრონების გაცემა

ელემენტების დონორები

ლითონები

ალმდგენელები

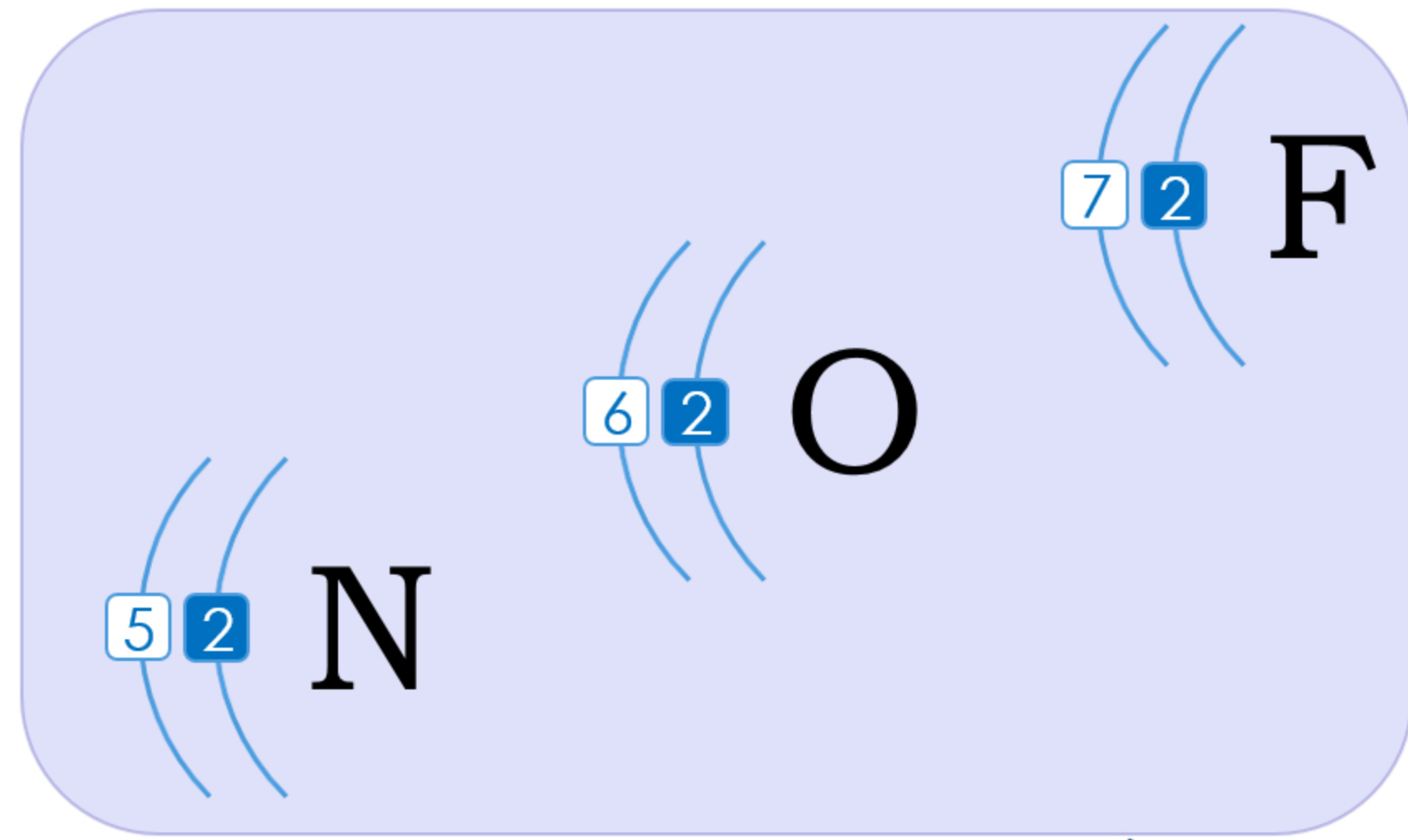
მცირევალენტიანები

მრავალშრიანი ატომები

4

2

C



ელემენტების აქცეპტორები

არალითონები

დამუავნველები

მაღალვალენტიანები

მცირეშრიანი ატომები

ურჩევნიათ

ელექტრონების მიღება

Li

2

1

Be

2

2

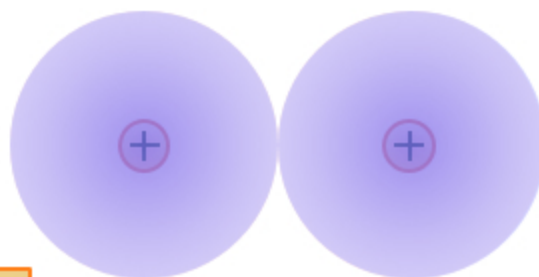
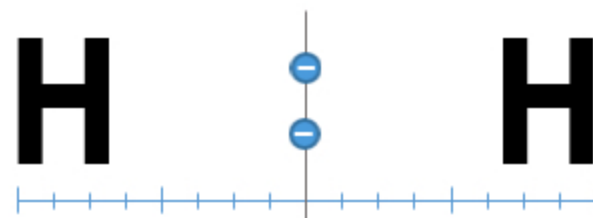
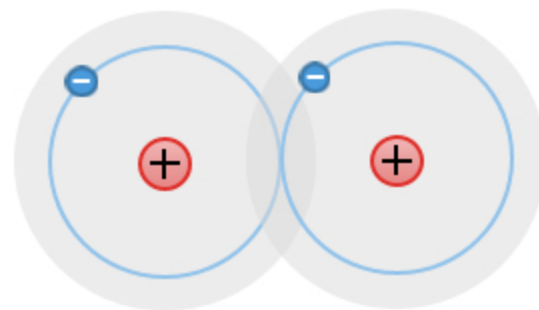
B

2

3

ქიმიური ბმის ტიპები

- იონური
- კოვალენტური (პოლარული, ანაპოლარული)



კოვალენტური

არაკოვალენტური

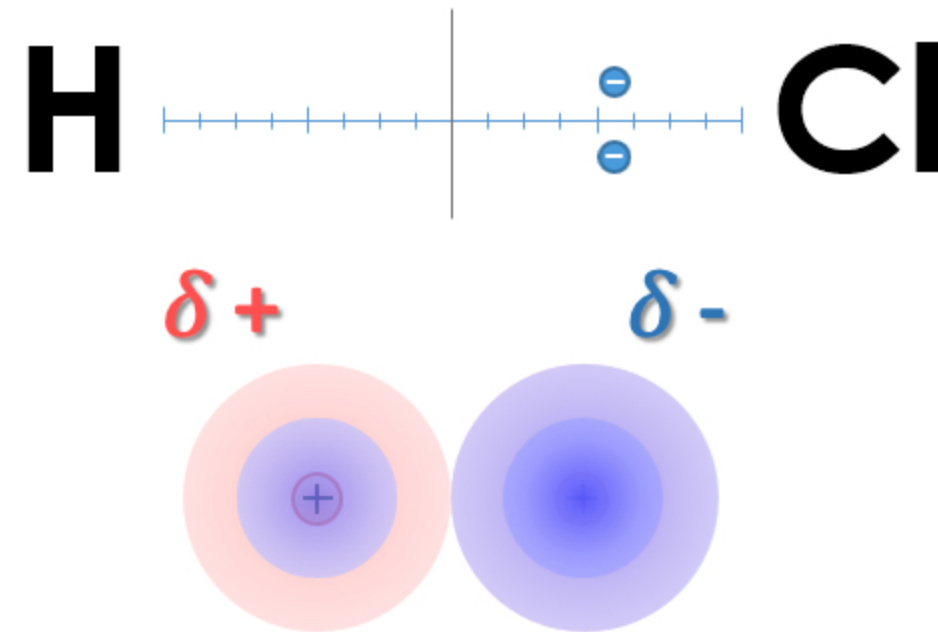
დასამახსოვრებელია

კოვალენტური ბმა (ლათ. *co* - "ერთობლივი; თანაგაზიარება" და *vales* - "ძალის მქონე").

ხდება ელექტრონების უწყვეტი გადასვლა ერთი ატომის შემადგენლობიდან მეორეში - ურთიერთგაზიარება.

კოვალენტური

პოლარული



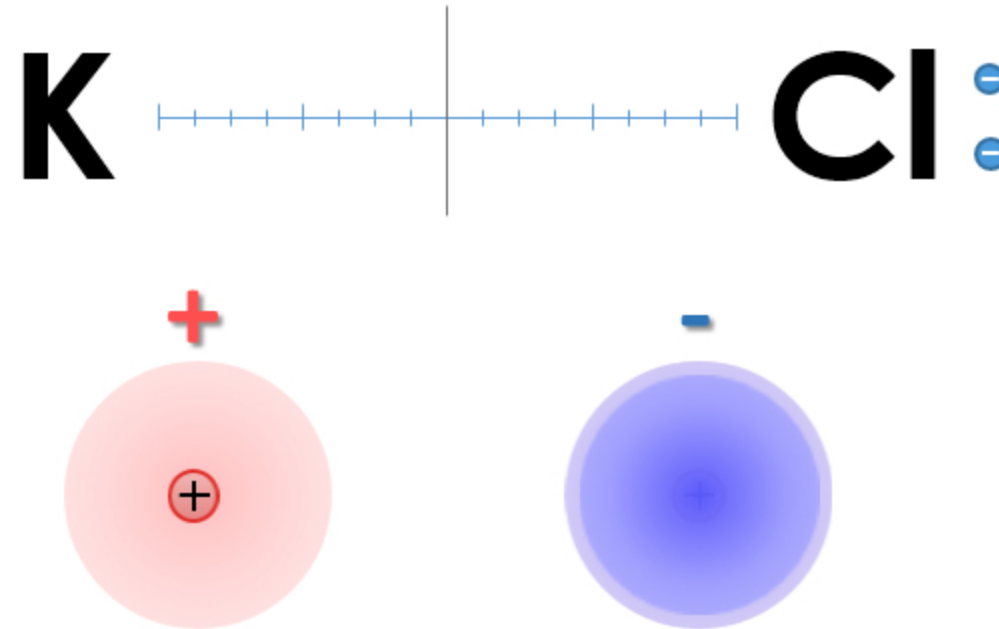
$$0 < \delta < 1$$

დასამახსოვრებელია

კოვალენტურ პოლარულ ბმაში, მყარდება ელექტონთა არათანაბარი გაზიარება.

ხდება ელექტრონების უწყვეტი გადასვლა ერთი ატომის შემადგენლობიდან მეორეში და დაბრუნება, თუმცა ეს ხდება ერთ-ერთ ატომზე გადასვლის უპირატესობის მინიჭებით (მეტხანს ჩერდება უფრო ძლიერ დამუხანგველთან).

იონური



დასამახსოვრებელია

იონური ბმა (ძვ. ბერძ. ἰόν — გადმოსული; გადაღმა), უკიდურესად პოლარული.

ხდება ელექტრონების სამუდამო გადასვლა ერთი ატომის შემადგენლობიდან მეორეში (უფრო ძლიერი დამუანგველისავენ). ბმა იოლად იხლიჩება პოლარულ გამხსნელებში (დამუხტულ გარემოში).