

Elektronegativitetsforskel og bindingstype

ΔEN	Bindingstype
$\Delta EN < 0,5$	Ren/upolær elektronparbinding
$0,5 < \Delta EN < 2,0$ mellem et ikke-metaller	Polær elektronparbinding
$0,5 < \Delta EN < 2,0$ mellem et ikke-metal og et metal	Ionbinding
$\Delta EN > 2,0$	Ionbinding

OBS: I dette skema er der " $\leq$ " udskiftet med "<" og " $\geq$ " udskiftet med ">".

Det giver ikke mening at sætte så skarpe grænser op.

En binding med $\Delta EN = 0,5$ ligger på grænsen mellem en upolær og en polær elektronparbinding og vi kan ikke bestemt.

Det er iøvrigt sjældent, at forskellen ligger lige på grænsen.