

$\text{BaF}_2 = 4,0 - 0,9 = 3,1 = \text{ionico} \quad \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:} \cdot \text{Ba} \cdot \text{:}\ddot{\text{F}}\text{:}$

$\text{KBr} = 0,8 - 2,8 = -2 = \text{covalente no polar}$

$\text{FeCl}_2 = 1,8 - 3,0 = 1,2 = \text{covalente polar}$

$\text{AlI}_3 = 1,5 - 2,5 = -1 = \text{covalente no polar}$

$\text{CaBr}_2 = 0,1 - 2,8 = -2,7 = \text{covalente no polar}$