

KOVALENTNE VEZE

VEZA MEĐU ATOMIMA U MOLEKULU JE PROSTORNO USMERENA, IMA ODREĐENU DUŽINU I ENERGIJU, A SASTOJI SE OD ELEKTRONSKOG PARA KOJI DVA JEZGRA ZAJEDNIČKI DELE.

UKOLIKO JE RAZLIKA U ELEKTRONEGATIVNOSTI DVA ATOMA KOJI ČINE KOVALENTNU VEZU $\sim < 0.3$, TAKVA VEZA SE SMATRA NEPOLARNOM.

PRIMERI NEPOLARIZOVANIH

KOVALENTNIH VEZA:

ETEN, ETIN I BROM

(CRVENA BOJA OZNAČAVA

MAKSIMALNU GUSTINU

ELEKTRONA A PLAVA

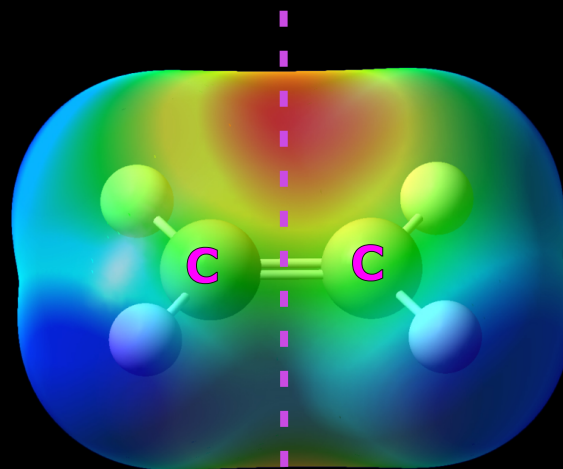
MINIMALNU;

U SVA TRI SLUČAJA,

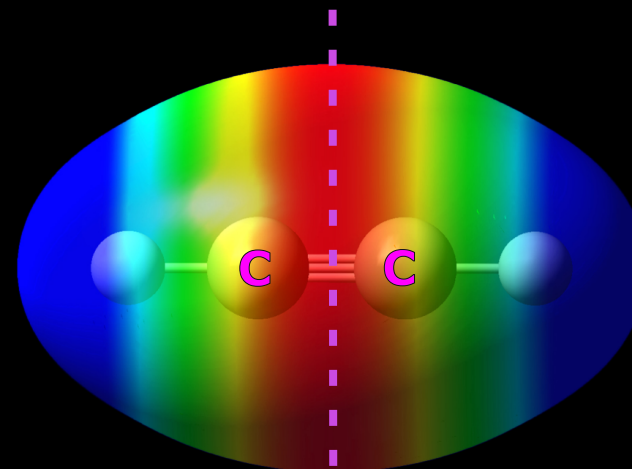
RASPODELA ŠARŽE JE

POTPUNO SIMETRIČNA I VEZE

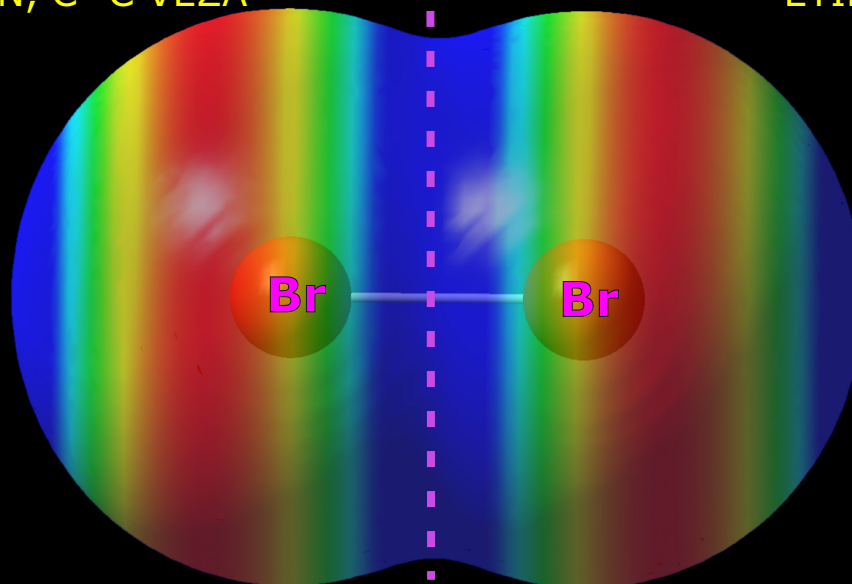
SU NEPOLARIZOVANE.



ETEN, C=C VEZA



ETIN, C≡C VEZA



BROM, Br-Br VEZA