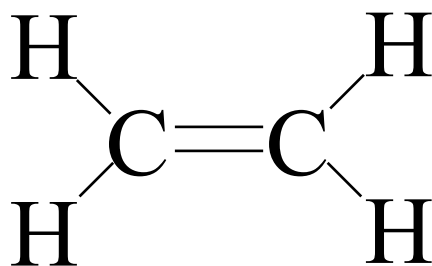
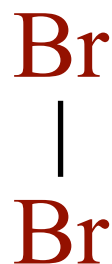
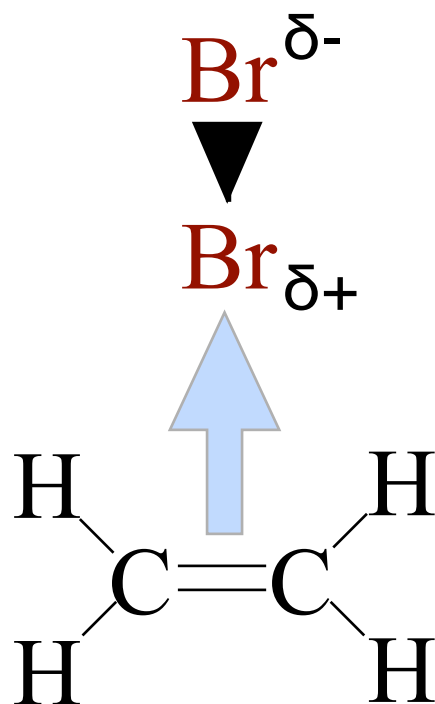


Addition von Br₂ an Ethen



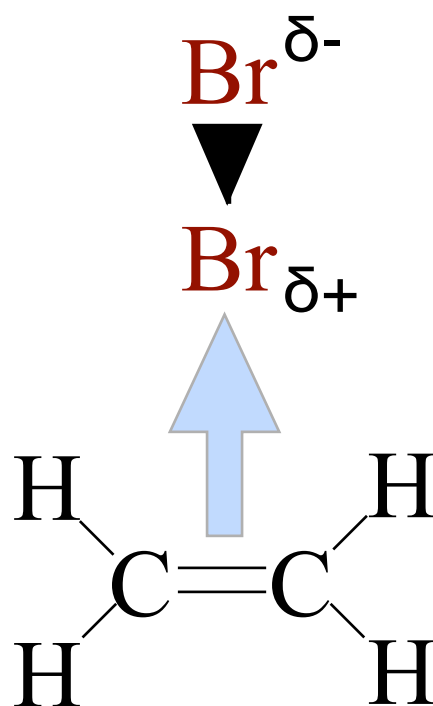
- Zufällig kommt ein Br₂-Molekül in die Nähe der elektronenreichen Doppelbindung.

Addition von Br₂ an Ethen



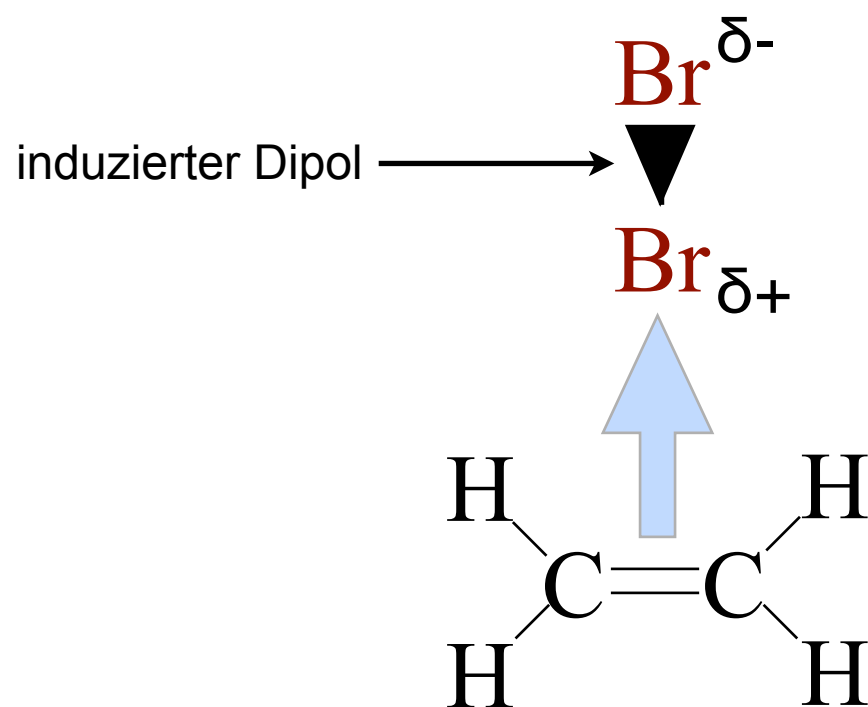
- Zufällig kommt ein Br_2 -Molekül in die Nähe der elektronenreichen Doppelbindung.
- ---?

Addition von Br₂ an Ethen



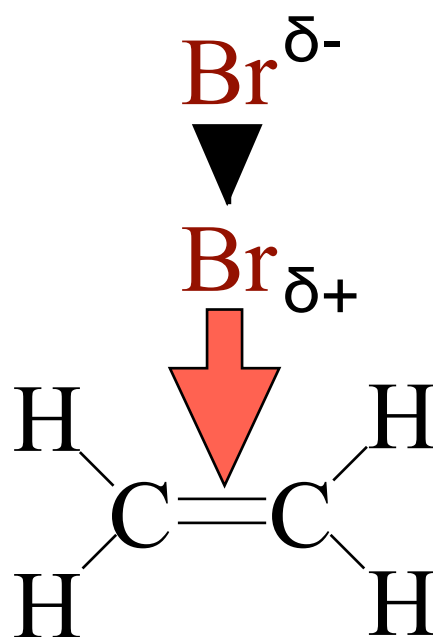
- Zufällig kommt ein Br₂-Molekül in die Nähe der elektronenreichen Doppelbindung.
- Die hohe Elektronendichte der C=C-Doppelbindung wirkt sich auf die Elektronenverteilung im Br₂-Molekül aus.
- ---?

Addition von Br₂ an Ethen



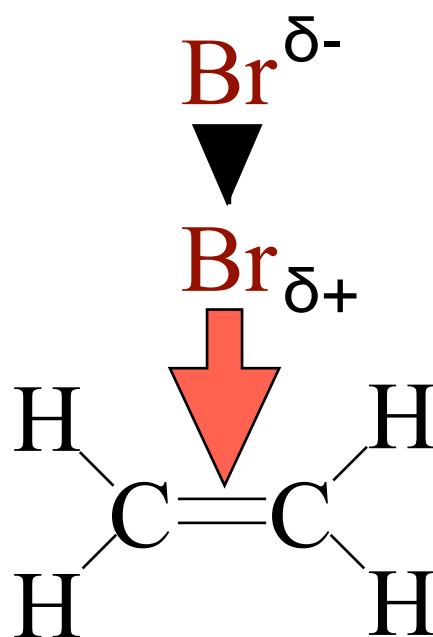
- Zufällig kommt ein Br₂-Molekül in die Nähe der elektronenreichen Doppelbindung.
- Die hohe Elektronendichte der C=C-Doppelbindung wirkt sich auf die Elektronenverteilung im Br₂-Molekül aus.
- Es bildet sich ein induzierter Br₂-Dipol.

Addition von Br₂ an Ethen



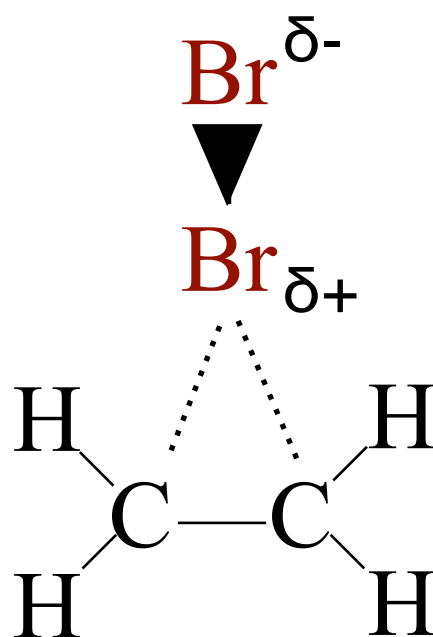
- Zufällig kommt ein Br_2 -Molekül in die Nähe der elektronenreichen Doppelbindung.
- Die hohe Elektronendichte der $\text{C}=\text{C}$ -Doppelbindung wirkt sich auf die Elektronenverteilung im Br_2 -Molekül aus.
- Es bildet sich ein induzierter Br_2 -Dipol.
- ----?

Addition von Br₂ an Ethen



- Zufällig kommt ein Br_2 -Molekül in die Nähe der elektronenreichen Doppelbindung.
- Die hohe Elektronendichte der $\text{C}=\text{C}$ -Doppelbindung wirkt sich auf die Elektronenverteilung im Br_2 -Molekül aus.
- Es bildet sich ein induzierter Br_2 -Dipol.
- Der Br_2 -Dipol wird nun von der Doppelbindung angezogen.

Addition von Br₂ an Ethen



- Zufällig kommt ein Br_2 -Molekül in die Nähe der elektronenreichen Doppelbindung.
- Die hohe Elektronendichte der $\text{C}=\text{C}$ -Doppelbindung wirkt sich auf die Elektronenverteilung im Br_2 -Molekül aus.
- Es bildet sich ein induzierter Br_2 -Dipol.
- Der Br_2 -Dipol wird nun von der Doppelbindung angezogen.
- ---?