

Übung: Reaktionen von Kohlenwasserstoffen

- a) Vervollständigen Sie die Reaktionsgleichungen. (vereinfachte Strukturformeln)
 b) Benennen Sie die Stoffe.
 c) Entscheiden Sie, welche Reaktionsart vorliegt. (A Addition, S Substitution, E Eliminierung)

Reaktion	A	S	E
1. $\underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}}$ Ethin + $\underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}}$ Ethen			
2. $\underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}}$ Ethen $\text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}} + \text{Wasserstoff}$			
3. $\underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}}$ $\underline{\hspace{2cm}} + \text{Brom} \text{ ----> } \text{Monobromethan} + \underline{\hspace{2cm}}$			
4. $\text{CH}_3 - \text{CH}_2 - \text{CH}_2 - \text{CH}_3 + \underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}} + \text{HCl}$ $\underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}}$			
5. $\underline{\hspace{2cm}} + \underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \text{CH}_2\text{Cl} - \text{CH}_2\text{Cl}$ Ethen + $\underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}}$			
6. $\underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \text{CH}_2 = \text{CH} - \text{CH}_3 + \underline{\hspace{2cm}}$ $\underline{\hspace{2cm}} \text{ ----> } \underline{\hspace{2cm}} + \text{Wasserstoff}$			