

Stunde	Ziel der Stunde/Inhalt	Hinweise (Exp. etc.)
1.	<ul style="list-style-type: none"> • Kennenlernen der Stoffumwandlung (induktiv, Abgrenzung zum phys. Vorgang) 	<ul style="list-style-type: none"> • SE (z.B: Erhitzen Salz, Zucker, Wasser, Kupfersulfat, Mehl, Kerzenwachs, Backpulver + Zitronensaft, Exp. LP)
2.	<ul style="list-style-type: none"> • Anwendung der Stoffumwandlung auf Alltagsvorgänge • AS/RP 	<ul style="list-style-type: none"> • z.B.: Tischfeuerwerk, Rosten, Grillen, Tintenkiller, Verbrennungsmotor, HA experimentell
3.	<ul style="list-style-type: none"> • Kennenlernen der Energieumwandlung (induktiv) 	<ul style="list-style-type: none"> • SE (z.B.: Kupfersulfat, Backpulver + Zitronensaft, Ammoniumchlorid, Gips + Wasser, Brausetab., Elektrolyse)
4.	<ul style="list-style-type: none"> • exotherm, endotherm • graphische Darstellung, Energiegehalt AS, RP • Anwendung im Alltag 	<ul style="list-style-type: none"> • z.B.: Kamin etc., Verbrennungsmotor, Kühlbeutel, Wärmebeutel, Kältemischung, selbstkühlende Bierfässer
5.	<ul style="list-style-type: none"> • KK • Aktivierung • graphische Darstellung 	<ul style="list-style-type: none"> • LDE (Wunderkerze, Kaliumpermanganat+Glycerin)
6.	<ul style="list-style-type: none"> • Katalysator • graphische Darstellung 	<ul style="list-style-type: none"> • LDE (Kaliumchromat, H₂O₂) • SE (Zucker, Asche) • Hinweis: Autokat., Enzyme
7.	<ul style="list-style-type: none"> • Chemische Verbindungen 	<ul style="list-style-type: none"> • komplexe Betrachtung einer chem. Reaktion (z.B.: Schwefel+Eisen) • Begriffsklärung Verbindung und Vergleich mit Element
8.	<ul style="list-style-type: none"> • Test 	<ul style="list-style-type: none"> • evtl. mit LDE