V3 – Plastik umformen

Für die Deutung wäre wünschenswert, dass die SuS die Aggregatzustände bereits kennen.

Gefahrenstoffe								
	Polyethylen			-			-	
				\Leftrightarrow			<u>(i)</u>	(X)

Materialien: Gasbrenner, Dreifuß mit Keramikdrahtnetz, Ausstechform, Alufolie

Chemikalien: Polyethylen

Durchführung: Zuerst wird die Ausstechform mit Alufolie ausgelegt. Anschließend wird

klein geschnittenes Polyethylen in die Form gefüllt und mit dem Gasbrenner vorsichtig erhitzt, bis es schmilzt. Anschließend muss das Polyethylen

abkühlen, ehe es aus der Alufolie gelöst werden kann.

Beobachtung: Das Polyethylen erweicht nach einigen Minuten und sintert zusammen. Nach

dem Abkühlen ist es nicht mehr farblos und klar, sondern leicht weißlich.

Deutung: Polyethylen verbrennt nicht. Es ändert schmilzt lediglich, d.h. es ändert



Abbildung 1: Becherglas mit zerkleinertem Plastikbecher und umgeformtes Polyethylen.

seinen Aggregatzustand von fest zu flüssig.

Entsorgung: Alufolie und Polyethylen können im Hausmüll entsorgt werden.

Literatur:

Cornelsen Verlag GmbH (Hrsg.), Prof. Blumes Bildungsserver für Chemie, http://www.chemieunterricht.de/dc2/auto/a-v-ku01.htm (Zuletzt abgerufen am 22.07.16).

Die durchsichtigen Plastik-Einmal-Becher bestehen zumeist aus Polyethylen und können auch von SuS leicht zerkleinert werden, wodurch sie gut geeignet sind. Der Recycling-Code 02 kennzeichnet Polyethylene.

Im Anschluss an diesen Versuch kann Recycling diskutiert. Desweiteren sollten die SuS für die Wiederverwertbarkeit von Ressourcen sensibilisiert werden.