

Redox-Reaktionen mit Stickstoff und Kohlenstoff: Skizziere Strukturformeln an der richtigen Stelle im Schema.

Aus einigen Strukturformeln soll hervorgehen, wie die Oxidationszahl bestimmt wurde.

Stickstoff: Teilchen, die im Stickstoff-Kreislauf vorkommen. Markiere wichtige Umwandlungen mit Pfeilen und notiere die entsprechenden Begriffe.

Kohlenstoff: Stufenweise Oxidation von **a)** Methan, **b)** RCH_2OH , **c)** R_2CHOH , **d)** R_3COH / R: Kohlenwasserstoff-Rest: z.B. Methyl-, Ethyl-Gruppe.

Notiere **Name** und/oder **organische Stoffklasse** zu jedem Stoff. Konsultiere die "Strassenkarte der organischen Chemie" (OC4).

Oxidationszahl	Stickstoff	Kohlenstoff			
		a)	b)	c)	d)
+V					
+IV					
+III					
+II					
+I					
0					
-I					
-II					
-III					
-IV					