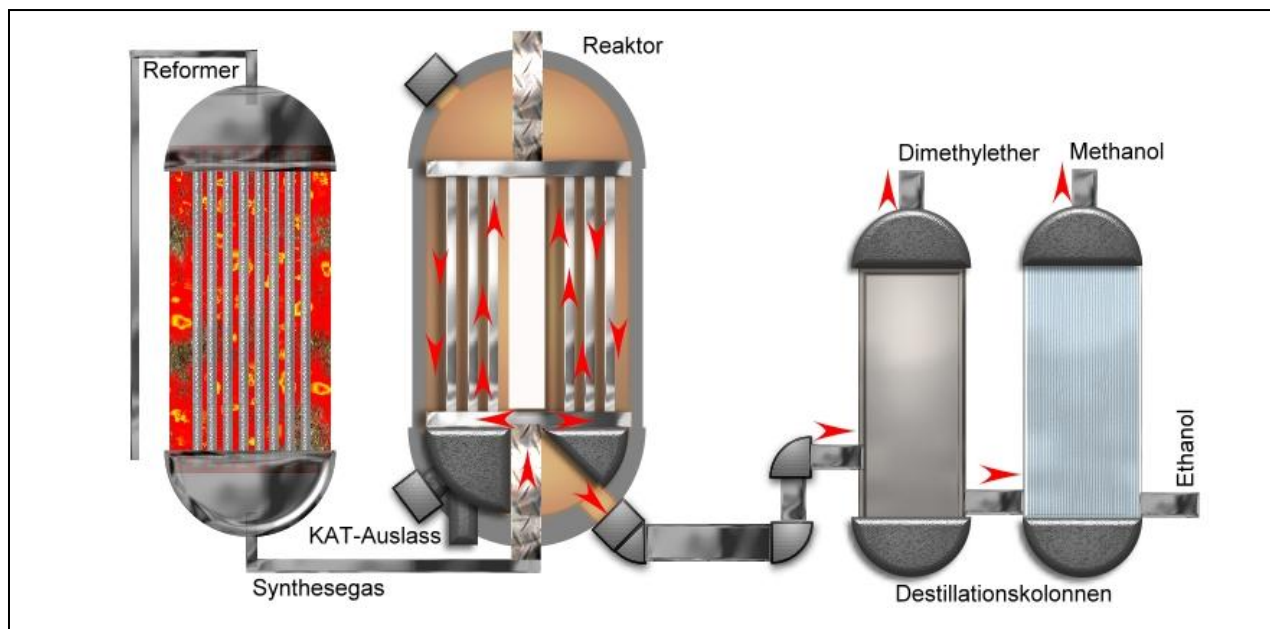


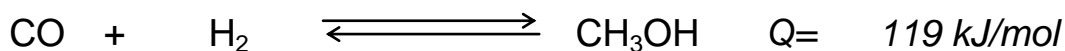
Methanolsynthese

Der energieaufwendige Prozess ist von der effektiven Bereitstellung des Synthesegases abhängig. Das Gas besteht aus den Oxiden des Kohlenstoffs und Wasserstoff. Die Synthese von Methanol erfolgt am Katalysator (Kupfer/Zinkoxid bzw. Cr_2O_3). Die Suche nach erfolgversprechenden neuen Katalysatormischungen geht weiter.



Gleiche aus und ergänze die Zeile mit dem Wissen, dass der Prozess exotherm verläuft!

Der Prozess verläuft nach:



Samme Informationen zu den Eigenschaften und zu Verwendungsmöglichkeiten für die Grundchemikalie „Methanol“!

Eigenschaften:

Verwendungen:



Der Prozess im Reaktor verläuft bei ca. 400°C und 200 MPa!
Beurteile die Wahl der Reaktionsbedingungen mit Deiner Kenntnis zur Beeinflussung von Gleichgewichtsreaktionen!

Je _____ die Temperatur und je _____ der angewendete Druck sind, desto höher ist die Methanolausbeute!