

Konzept für den Betrieb eines brennstoffflexiblen Rekuperatorbrenners in Glüh- und Feuerbeschichtungsanlagen

E. Busson, M. Mühlbach, N. Schmitz, J. G. Wünning, H. Pfeifer

4. Aachener Ofenbau- und Thermoprozesskolloquium

18.10.2023 - Aachen











Projekt im Überblick

Ziele

Flexibler Einsatz von H₂ als Brennstoff in Strahlheizrohren an kontinuierliche Glühlinen und Feuerbeschichtungsanlagen

- Untersuchung des Einsatzes von Wasserstoff in bestehenden Strahlrohrsystemen
- Entwicklung und Demonstration innovativer, brennstoffflexibler und energieeffizienter
 FLOX-Strahlrohrsysteme mit geringsten NO_X-Emissionen



- thyssenkrupp Rasselstein GmbH
- WS Wärmeprozesstechnik GmbH
 - IOB RWTH Aachen











- 7. Energieforschungsprogramm der Bundesregierung
- Förderaufruf "Technologieoffensive Wasserstoff"
- Projektzeitraum: 04/2022 03/2025 (3 Jahre)









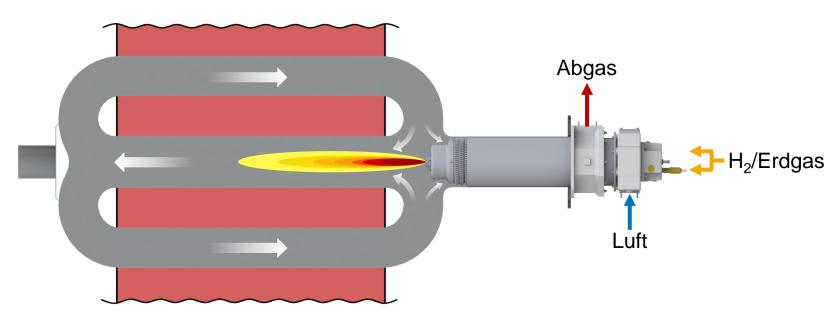


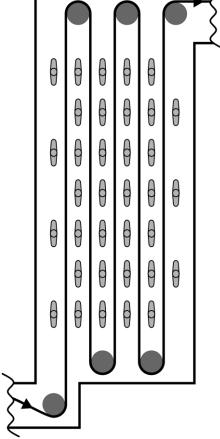
FlexHeat

Einleitung

Strahlheizrohren und Rekuperatorbrenner

- Rekumat[®] M 250 von WS Wärmeprozesstechnik (P = 140 kW)
- Strahlheizrohr-Brennersysteme bisher für Erdgas oder Hüttengase optimiert
- Jährliche CO₂ Emissionen des D-Ofen 5: ca. 20.000 t_{CO2}/Jahr







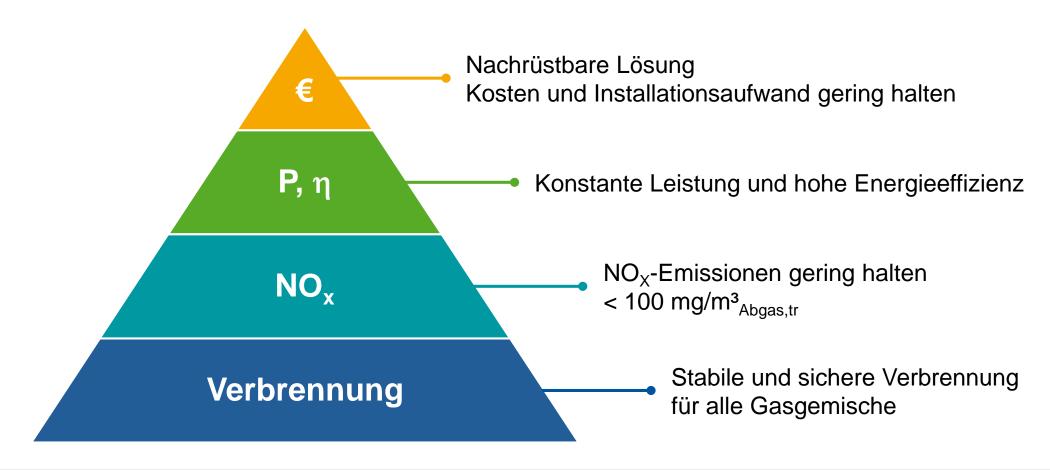








Von 0 bis 100 Vol.-% Wasserstoff im Erdgas ohne manuelle Anpassung des Systems











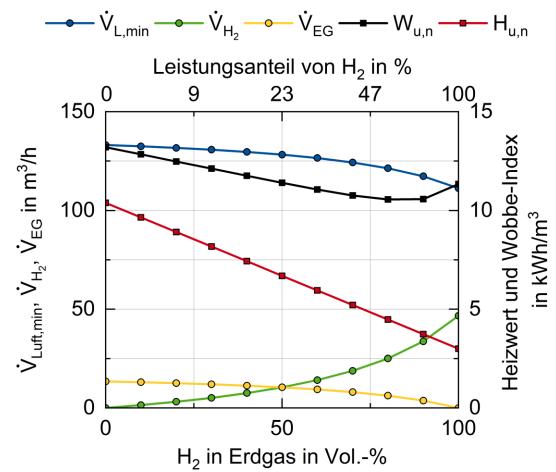


Leistung und Energieeffizienz

Eigenschaften von Wassersoff-Erdgas-Gemischen

- Normdichte von Wasserstoff ist ca. 8 mal geringer als die von Erdgas H
- Heizwert von Wasserstoff ist ca. 3,34 mal geringer als der von Erdgas H
- Abnahme des Luftbedarfs um ca. 17%

		H_2	Erdgas H
Dichte	[kg/m³]	0,0899	0,7402
Heizwert	[kWh/m³]	3,00	10,09







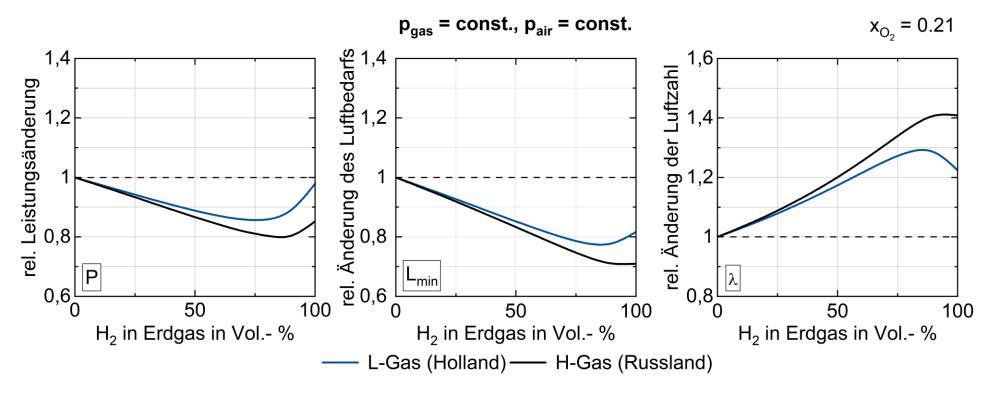






Leistung und Energieeffizienz

Direkter Einfluss auf den Brennerbetrieb





Anpassung des Gas- und Luftvordrucks erforderlich, um die Leistung konstant zu halten und eine hohe Energieeffizienz zu gewährleisten





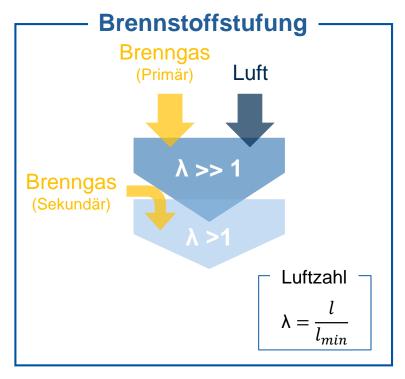


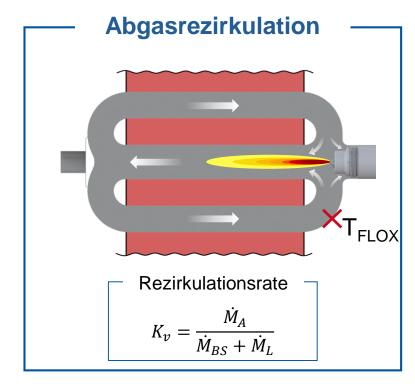


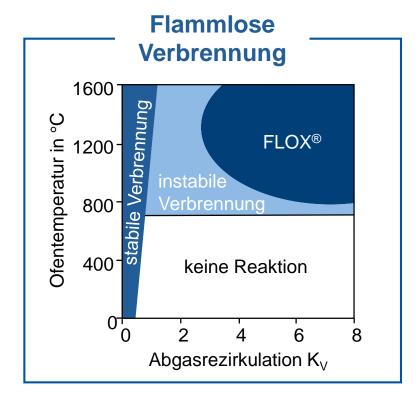


Schadstoffemissionen

Untersuchte NO_x Primärreduktionsmaßnahmen









Reduktion der Spitzentemperaturen bei der Verbrennung





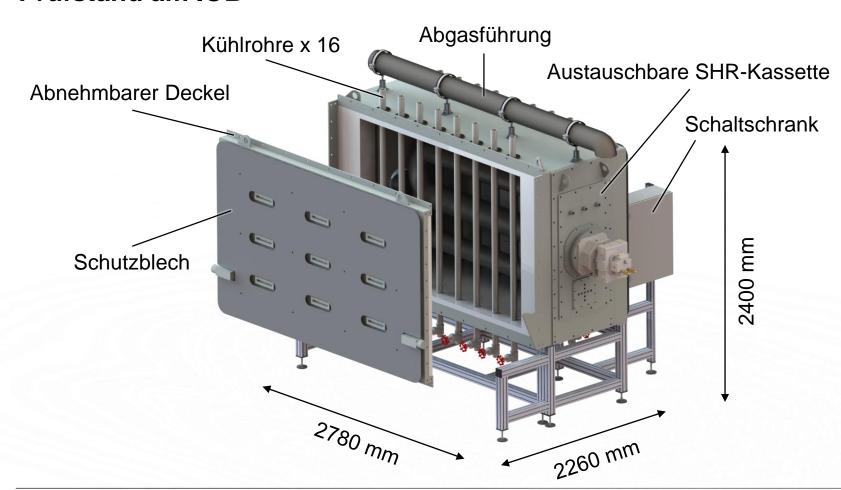






Experimentelle Untersuchungen

Prüfstand am IOB















Experimentelle Untersuchungen

Versuchsbrenner

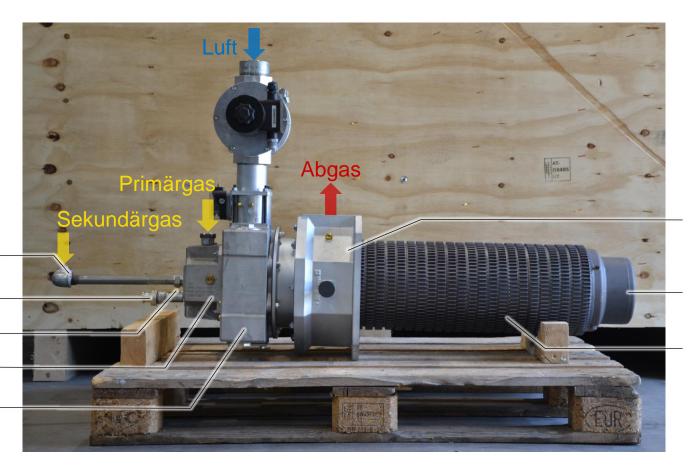
Verschiebbare Gaslanze

Anschluss für UV-Sonde

Zündelektrode

Gasblock

Luftblock



Abgasblock

Keramische Brennkammer

Rekuperator





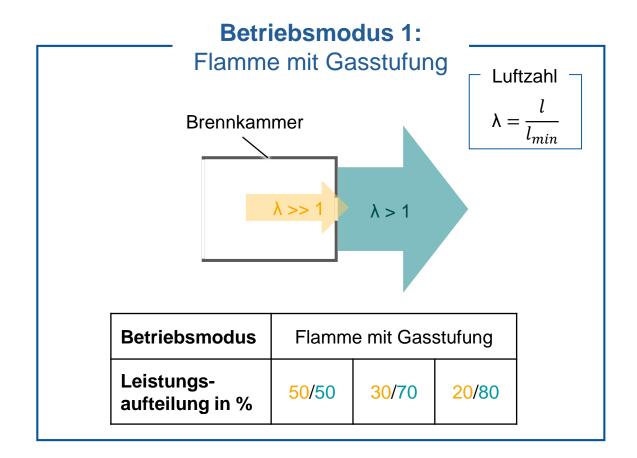


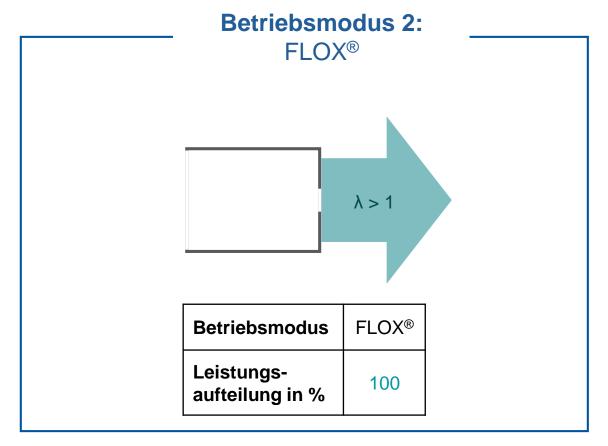




Vorversuche am Versuchsbrenner

Versuchsparameter







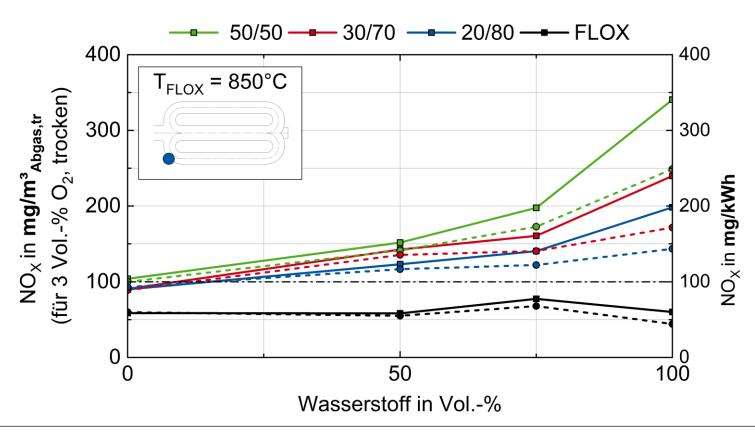






Ergebnisse NO_x-Werte

$$P = 140 \text{ kW}, O_{2,tr} = 3 \text{ Vol.-}\%$$













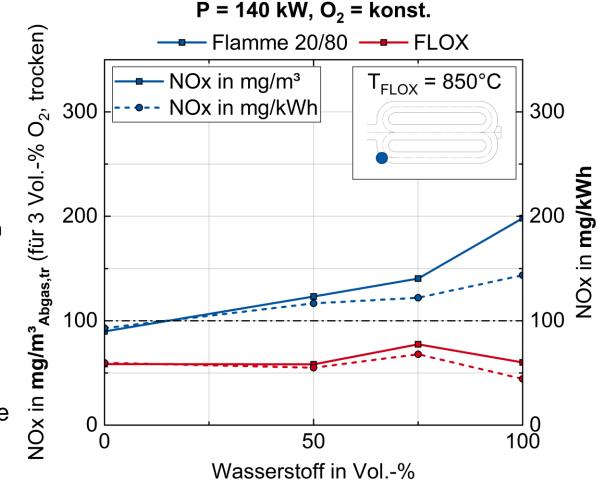


Zusammenfassung & Ausblick

- Notwendige Gas- und Luftvordrucksteuerung um eine konstante Brennerleistung und hohe Energieeffizienz zu gewährleisten
- Ergebnisse der Vorversuche zeigen:
 - Stabile Verbrennung für alle Brenngasmischungen möglich
 - Brennstoffstufung und flammlose Verbrennung tragen zur Reduktion der NO_x-Emissionen bei:

Flammenbetrieb 20/80	FLOX (T > 850°C)	
< 200 mg/m³ _{Abgas,tr}	< 100 mg/m³ _{Abgas,tr}	

Kompromiss zwischen stabile Verbrennung für alle Gasgemische und niedrige NO_x-Emissionen













Thinking the Future Zukunft denken

Vielen Dank für Ihre Aufmerksamkeit!

Elsa Busson, M.Sc.

Wiss. Mitarbeiter – Arbeitsgruppe Verbrennung Institut für Industrieofenbau und Wärmetechnik RWTH Aachen University Kopernikusstr. 10, 52074 Aachen www.iob.rwth-aachen.de

busson@iob.rwth-aachen.de

+49 241 80 26072





Gefördert durch:



aufgrund eines Beschlusses des Deutschen Bundestages





AP7: Entwicklung eines Versuchsmodells

Berechnungsgrundlage NOx

im Allgemeinen:

Angabe der NOx in mg/m³_{Abgas, trocken} bezogen auf 3 Vol.-% Rest-O₂ (trocken) im Abgas

$$NOx\left[\frac{mg}{m_{Abg,tr}^{3}}\right] = NOx\left[ppm\right] \cdot 2,056 \cdot \left(\frac{21 - O_{2,ref}}{21 - O_{2,mess,tr}}\right)$$

Grenzen:

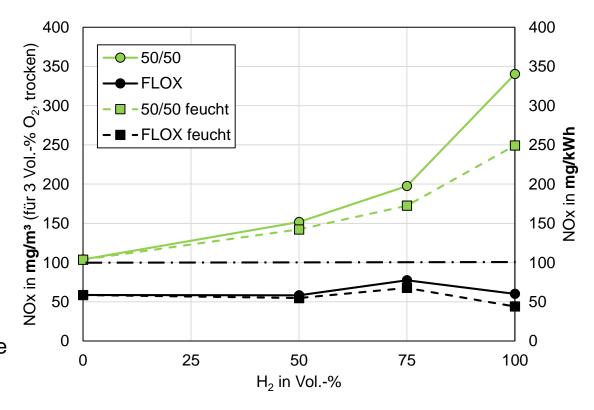
Für 100 Vol.-% $H_2 \rightarrow$ Abgasvolumen nimmt ab im Vergleich zu Erdgas

Anderer Ansatz:

Berechnung der NOx in mg/kWh

→ Gleichwertige NOx-Umrechnung für verschiedene Brennstoffe

$$NOx \left[\frac{mg}{kWh} \right] = NOx \left[ppm \right] \cdot 2,056 \cdot \left(\frac{21}{21 - O_{2,mess,tr}} \right) \cdot \left(\frac{v_{Abg,tr,min}}{H_u} \right)$$











Exkurs – NO_x-Emissionsgrenzwerte

- Definition von NO_x-Grenzwerten in mg (NO_x) pro m³ (Abgas, trocken) bei definiertem
 Sauerstoffgehalt im trockenen Abgas
- Beispiel:

$$350 \frac{mg_{NO_x}}{m_{Abgas,tr}^3}$$
 bei $5 \, Vol. -\% \, O_{2,tr}$

- Bei Anreicherung des Brennstoffs wird Wasserstoff ändert sich das Verhältnis von feuchter zu trockener Abgasmenge
 - → bei konstantem Abgasvolumenstrom und konstanter NO_x-Konzentration im feuchten Abgas ändert sich der berechnete Emissionswert

Annahmen: Luftzahl $\lambda = 1,15$ (konstant) 142 ppm NO_x im feuchten (!) Abgas

