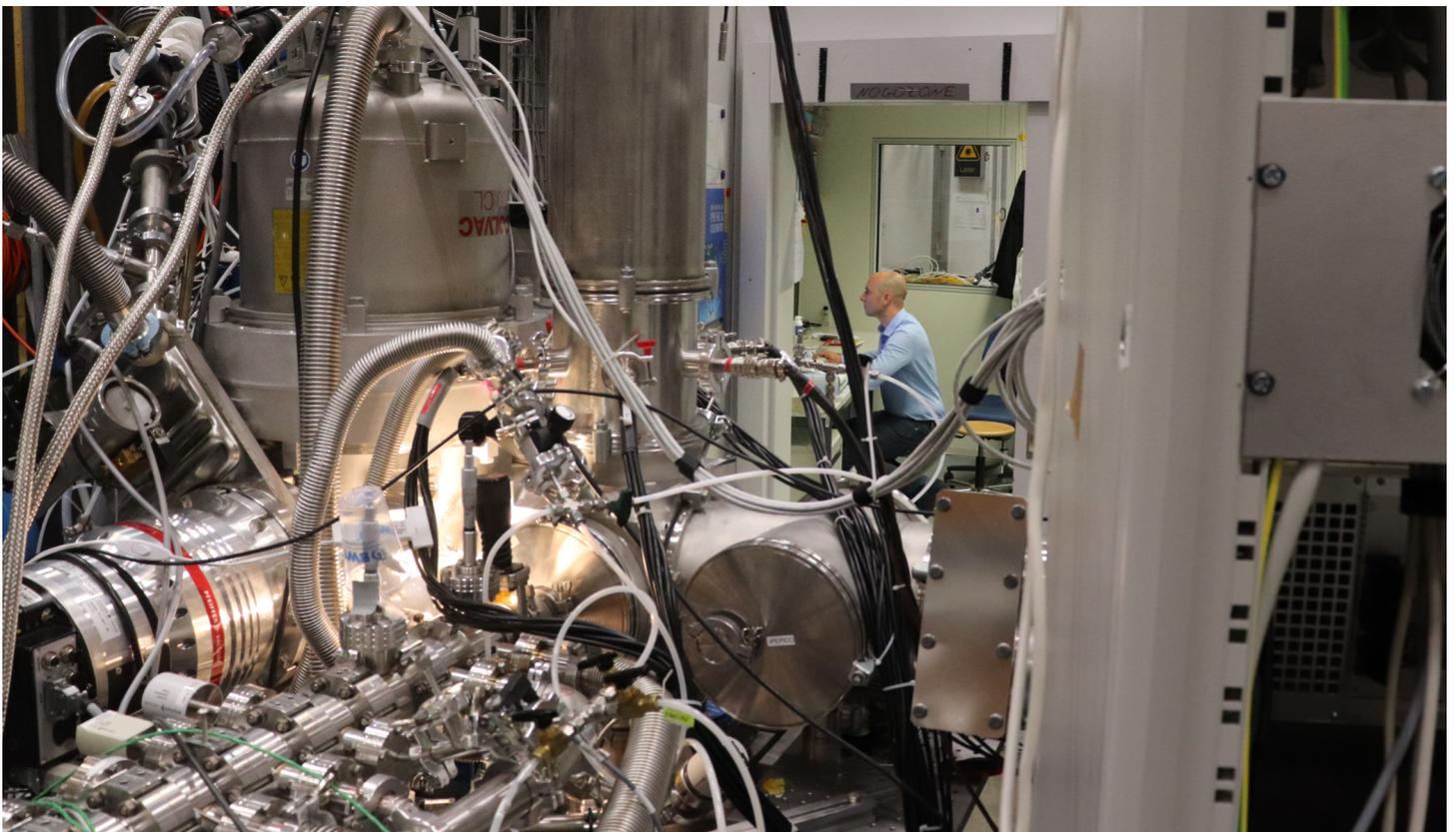


# WIE RUSS AUF DIE WELT KOMMT

Für Kaminfeger ist Russ eine Ablagerung, die zur Vermeidung von Kaminbränden weggebürstet werden muss. Für Ärzte ist Russ feiner Staub, der die Lungen schädigt. Wieder anders für Chemiker: Für sie ist Russ eine Ansammlung von kohlenstoffhaltigen Molekülen. Die so entstehenden Partikel sind das Ergebnis von komplexen Russbildungsprozessen im Zuge einer Verbrennung. In einem vom BFE unterstützten Forschungsprojekt haben Chemiker am Paul Scherrer Institut in Villigen (AG) die ersten Stufen dieses Prozesses untersucht. Die Ergebnisse der Grundlagenforschung könnten mittelfristig zu saubereren Verbrennungsmotoren führen und bei der Herstellung von Biotreibstoffen helfen.



Erforschung der Russbildung am Paul Scherrer Institut: Die Daten aus dem Experiment (Vordergrund) werden von Dr. Patrick Hemberger am Computer erfasst und analysiert. Foto: B. Vogel

Es mag sich überraschend anhören, doch Russ ist ein Lebenselixier der Menschheit. In den frühen Hochkulturen der Ägypter und Chinesen wurde das schwarze Kohlenstoffpulver aus der Verbrennung von Harzen und Pflanzenölen gewonnen und zu kostbaren Tinten und Tuschen verarbeitet, die der Schrift und der Kunst den Weg bahnten. Über Jahrhunderte blieb die Herstellung von erstklassigem Russ eine in vielen Spielarten erprobte Kulturtechnik. Im 19. Jahrhundert wurde Russ zu einem begehrten Grundstoff der industriellen Produktion: Aus Erdgas gewonnener «Industrieruss» dient jetzt beispielsweise als verstärkender Füllstoff für die Reifenproduktion.

Heute nimmt die breite Öffentlichkeit vor allem die problematische Seite von Russ wahr. Das Nebenprodukt aus unvollständigen Verbrennungsprozessen gilt als schmutzig und gesundheitsschädigend. Die Weltgesundheitsorganisation hat 2012 die sehr feinen Russpartikel von Dieselmotoren als krebserregend eingestuft. Doch es gibt auch gute Nachrichten: Durch optimierte Verbrennungstechnik und Partikelfilter lassen sich die Feinstaubemissionen stark vermindern. Die Filter entfernen über 99% der Russteilchen aus den Abgasen.

### Mehrere Hundert Reaktionsschritte

«Wollen wir Russemissionen in Zukunft weiter reduzieren, müssen wir verstehen, wie Russ entsteht», sagt Dr. Patrick Hemberger, Chemiker am Paul Scherrer Institut PSI in Villigen (AG). Die Bildung von Russ während der Verbrennung ist ein komplexer Vorgang, der von der Wissenschaft noch nicht in allen Einzelheiten verstanden wird. Das hängt auch mit den sehr kurzen Zeiträumen zusammen, in denen Russ entsteht. Der Blick auf einen Dieselmotor mag das veranschaulichen: Läuft dieser mit 3600 Umdrehungen pro Minute, zündet im Zylinder das Treibstoffgemisch, dessen chemische gespeicherte Energie das Auto antreibt, 30 Mal pro Sekunde. Der

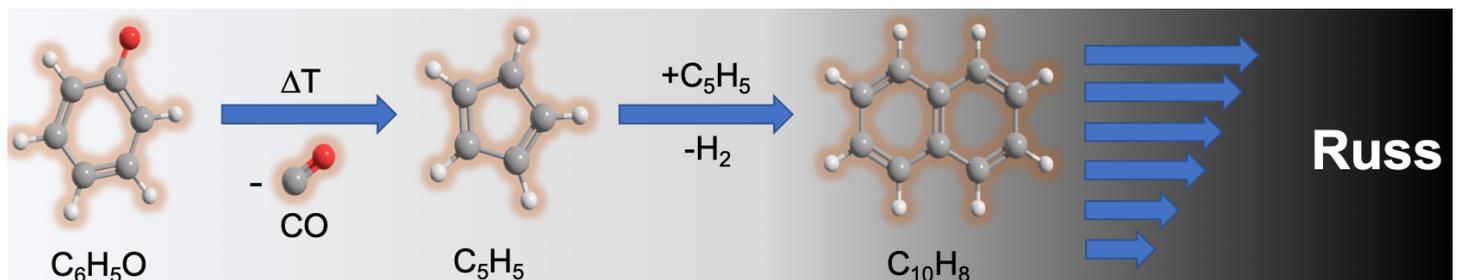
## KURZLEBIGE MOLEKÜLE

Die Russbildung bei einem Verbrennungsprozess geschieht in wenigen Mikrosekunden und besteht aus mehreren Hundert Zwischenschritten. Mit klassischen Spektroskopiemethoden kann man die Zusammensetzung von Gasproben bestimmen. Das gelingt jedoch nur, wenn die Stoffe stabil sind (Lebensdauer von mehr als ein paar Minuten), womit Zwischenprodukte nur indirekt nachweisbar sind. Moderne Forschungsgeräte machen es möglich, solche Entstehungsprozesse auch direkt zu beobachten. Am PSI wird dafür eine spezielle Messmethode eingesetzt: die Photoelektronen-Photoionen-Koinzidenzspektroskopie (PEPICO). PEPICO erlaubt die detaillierte Identifizierung von kurzlebigen Gasproben, die nur während Mikrosekunden bestehen, bevor sie zu anderen Stoffen reagieren.

Die PSI-Forscher führen ihre Experimente an der «Synchrotron Lichtquelle Schweiz» (SLS) durch. Im ringförmigen Tunnel der SLS werden Elektronen beschleunigt, die dann eine spezielle Art Licht abstrahlen. Diese sogenannte Synchrotronstrahlung wird an 20 Experimentierplätzen für Untersuchungen verschiedener Art genutzt. An einem untersucht Patrick Hemberger mit seinem Team Russbildungsprozesse. BV

Verbrennungszyklus nimmt grob betrachtet einen Viertel dieser Zeit in Anspruch, also rund acht Millisekunden. Ein sehr kurzer Zeitraum – für den Russforscher aber noch immer sehr lange. Der chemische Prozess der Russbildung dauert nämlich einen Bruchteil dieser Zeit, nur wenige Mikrosekunden.

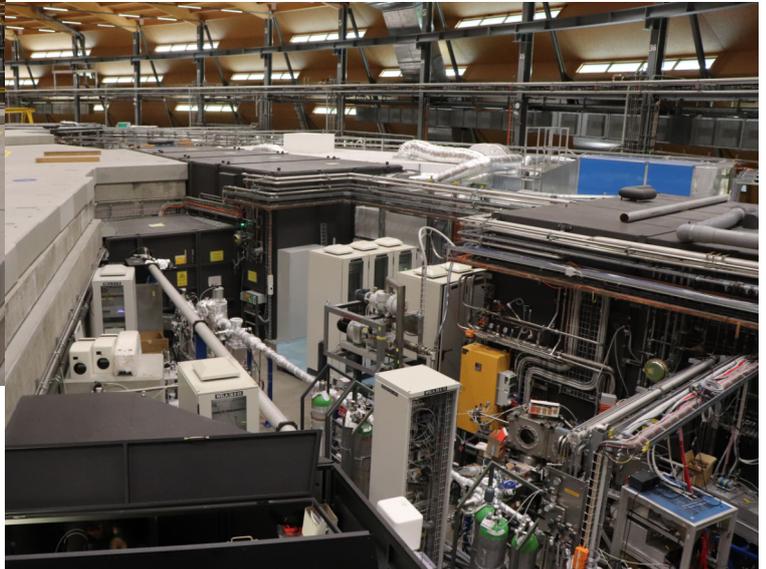
Auf diesen extrem kurzen Zeitraum fokussieren Forscherinnen und Forscher am PSI, wenn sie die Bildung von Russ un-



Eine typische Bildungsreaktion von Russvorläufermolekülen: Sauerstoffhaltige Treibstoffabbauprodukte (rote Kugel = Sauerstoffatom) zerfallen durch Kohlenmonoxidabspaltung ( $CO$ ) zu einem 5-Ring-Zwischenprodukt ( $C_5H_5$ ). Letzteres reagiert zu Naphthalin ( $C_{10}H_8$ ), einem typischen Russvorläufer. Durch eine Vielzahl solcher Reaktionen entsteht Russ. Illustration: Patrick Hemberger



Blick in die «Synchrotron Lichtquelle Schweiz» (SLS) am Paul Scherrer Institut im aargauischen Villigen: Unter den Betonplatten befindet sich der ringförmige Tunnel mit dem Beschleunigerring (gelbe Markierung). Darin kreisen Elektronen und strahlen dabei Synchrotronlicht ab, das für verschiedene Experimente genutzt werden kann. Foto: B. Vogel



An diesem SLS-Experimentierplatz untersucht Patrick Hemberger mit seinem Team Russbildungsprozesse. In der quer durch das Bild verlaufenden, mit silbriger Wärmedämmung verpackten Vakuumröhre wird das Synchrotronlicht zum Experiment geleitet. Foto: B. Vogel

tersuchen. Heute weiss man: Der chemische Prozess der Russbildung läuft in mehreren Hundert Reaktionsschritten ab. «Wir konzentrieren uns in unserer Forschung auf die ersten ein, zwei dieser mehreren Hundert Reaktionsschritte auf dem langen Weg zum Russpartikel», sagt Hemberger. Ganz am Anfang steht ein einfaches Molekül, wie es z. B. aus Dieseltreibstoff durch Abspaltung eines Wasserstoffatoms entsteht. Dieses Molekül oxidiert (verbrennt) entweder mit Sauerstoff – oder es sucht sich andere Reaktionspartner und wird dann zu Russ. Im zweiten Fall bindet das Russ-Vorgängermolekül in mehreren Hundert Schritten immer neue Kohlen- und Wasserstoffatome bzw. Kohlenwasserstoffmoleküle an sich. So entsteht ein Gebilde aus mehreren Tausend Atomen, das wir als Russpartikel kennen. Die wichtigsten zwei Vorgängermoleküle sind die Kohlenwasserstoffe Benzol ( $C_6H_6$ ) und Naphthalin ( $C_{10}H_8$ ) (siehe Abbildung unten).

### Russbildung von Einzelmolekülen und in Gasproben

In einem vom BFE unterstützten Forschungsprojekt ist es den PSI-Forschern gelungen, die Eigenschaften verschiedener Russ-Vorläufermoleküle zu beschreiben und die Dauer einzelner Reaktionsschritte zu bestimmen. Diese Untersuchungen wurden an der «Synchrotron Lichtquelle Schweiz» des PSI durchgeführt, einer kreisrunden Grossforschungsanlage, deren Beschleunigertunnel einen Umfang von 288 Metern hat.

Mit dem hier erzeugten Licht sind Einblicke in Gewebe und Materialien bis auf die Ebene einzelner Atome möglich. Deshalb wird die Anlage auch als sehr leistungsfähiges «Mikroskop» beschrieben, das unter anderem Versuche mit vakuumultraviolettem Licht erlaubt (vgl. Textbox S.2). Die Wissenschaftler interessieren nicht nur die Russbildung aus einzelnen Vorläufermolekülen, sondern auch das Zusammenspiel vieler Moleküle, wie es bei der Russbildung in einer Flamme zu beobachten ist.

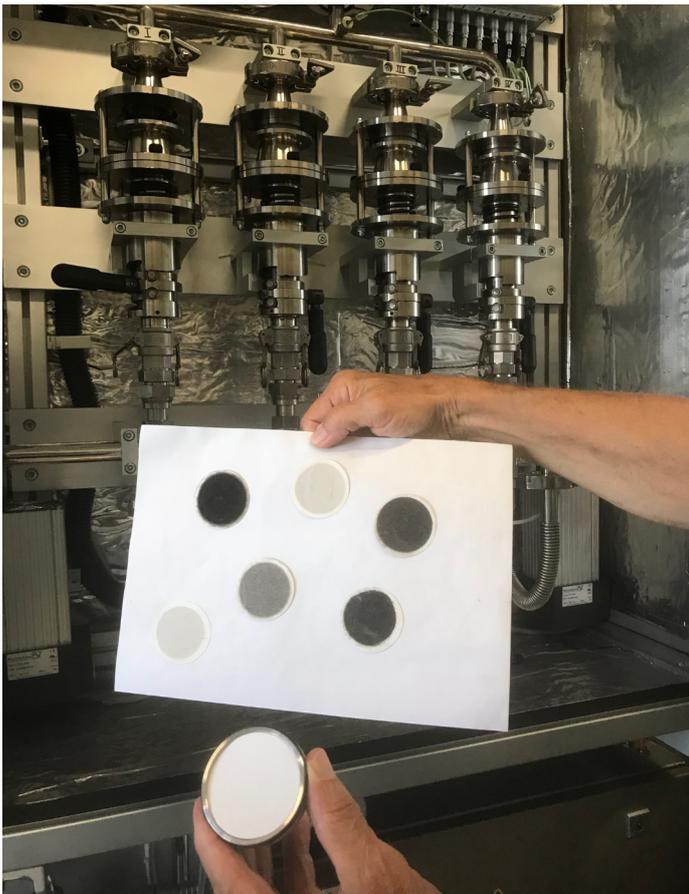
Ein Ergebnis dieser Forschung, das hier beispielhaft genannt werden soll, bezieht sich auf die Allylradikale ( $C_3H_5$ ). Diese Kohlenwasserstoffe sind ein Zwischenprodukt des Russbildungsprozesses. In einer internationalen Kollaboration (PSI, Universität Würzburg, Universität Kiel und University of the Pacific/USA) konnten die Forscherinnen und Forscher zeigen, dass der Oxidationsprozess dieser Moleküle unter bestimmten Bedingungen kürzer als 1 Millisekunde dauert. Kennen Chemiker die Reaktionsgeschwindigkeit («Ratenkonstante») eines Moleküls, können sie daraus ableiten, wie sich dieses im Verlauf des Russbildungsprozesses voraussichtlich weiterentwickelt.

### Neue Verbrennungsmodelle

Auf der Grundlage von Ratenkonstanten und weiterer Forschungsergebnisse können Wissenschaftler Modelle formu-

lieren, welche die Russbildung mathematisch beschreiben. Diese bilden einen Mosaikstein zur Darstellung von Verbrennungsprozessen, wie Patrick Hemberger ausführt: «Unsere Modelle beziehen sich auf einzelne Reaktionszwischenschritte. Bis daraus Computerwerkzeuge hervorgehen, die in der industriellen Motorenforschung eingesetzt werden können, ist noch ein sehr weiter Weg. Ein Treibstoffgemisch besteht ja aus unzähligen Molekülen, und für jedes von ihnen müssten Informationen zu Reaktionsketten und Sauerstoffkonzentrationen in das Modell einfließen. Das Gesamtsystem müsste dann nach den Gesetzen der Strömungslehre (Fluidynamik) modelliert werden. Das ist Zukunftsmusik. Motorenentwickler müssen daher heute noch mit stark vereinfachten Modellen arbeiten.»

Auch wenn die Grundlagenforschung am PSI nicht direkt in der Fahrzeugindustrie nutzbar ist, könnte sie mittelfristig



Mit geeigneten Messanlagen (Hintergrund) lässt sich der Russgehalt in den Abgasen von Dieselmotoren bestimmen. Die Filter stammen aus Abgasmessungen mit unterschiedlich grossem Russgehalt. Russ besteht aus einer Vielzahl von Partikeln unterschiedlicher Form und Grösse. Foto: B. Vogel

## INTERNATIONALE KOOPERATION

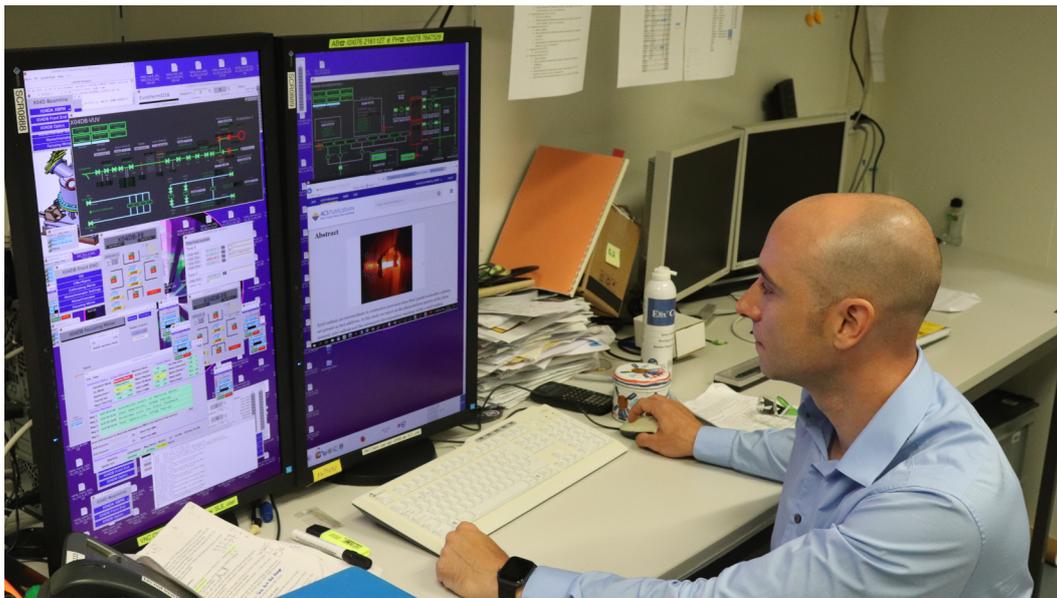
Das Paul Scherrer Institut in Villigen (AG) gehört zum ETH-Bereich und ist das grösste naturwissenschaftliche Forschungsinstitut der Schweiz. Bei der Untersuchung von Treibstoff-Abbaureaktionen pflegen die PSI-Wissenschaftler einen regen internationalen Austausch. So sind sie eng eingebunden in das Technologieprogramm «Clean and Efficient Combustion» (Untergruppe «Combustion Chemistry») der Internationalen Energieagentur. BV

➔ <https://www.ieacombustion.com>

emissionsärmere Motoren hervorbringen, wenn beispielsweise vorhandene Modelle gegen Experimente getestet und weiterentwickelt werden. Dies geschieht bereits heute in Zusammenarbeit mit dem Deutschen Zentrum für Luft- und Raumfahrt (DLR) und der Universität Duisburg-Essen. Hier wird die Zusammensetzung gut definierter Flammen analysiert und mit theoretischen Modellen abgeglichen. Längerfristig können Modelle so verbessert und ihre Vorhersagekraft gesteigert werden.

### Einbezug auch von stickstoffhaltigen Russvorläufern

Relevant sind die Erkenntnisse aus der Russbildungsfor-schung auch für künftige Biotreibstoffe auf der Basis von Ligninen. Lignine sind Makromoleküle, die rund 30 % der Trockenmasse von Pflanzen ausmachen. Diese organischen Verbindungen können bei hohen Temperaturen mittels katalytischer Pyrolyse (Umwandlung unter Ausschluss von Sauerstoff) gespalten werden (das Verfahren wurde schon früher in Krisenzeiten zur Herstellung von Holzgas verwendet). Jedoch ist der Prozess bislang nicht sehr effizient und lohnt sich kaum. Gefragt sind somit optimierte Verfahren und bessere Katalysatoren. Die Voraussetzung dafür schafft ein tiefgehendes Verständnis der zugrundeliegenden chemischen Prozesse, auf das die PSI-Forscherinnen und -Forscher hinarbeiten. Auf diesem Weg könnten in Zukunft – unterstützt durch den Schweizerischen Nationalfonds (SNF) – nachhaltige Biotreibstoffe hergestellt werden. Unter Einbezug von spezifischen Katalysatoren und unter genau eingestellten Reaktionsbedingungen liessen sich ferner vielfältige Feinchemikalien produzieren, wie die beteiligten Wissenschaftlerinnen und Wissenschaftler hoffen.



PSI-Forscher Dr. Patrick Hemberger an seinem Arbeitsplatz in der SLS.  
Foto: B. Vogel

Mit einem neuen Forschungsprojekt sollen am PSI die Arbeiten der letzten Jahre fortgesetzt und neue Erkenntnisse gewonnen werden. Die Grundidee besteht darin, in die Betrachtung von Russbildungsprozessen neu auch Stickstoff mit einzubeziehen. Das ist eine relevante Frage, weil die für Mensch und Umwelt schädlichen stickstoffhaltigen Russvorläufer beispielsweise in der Biotreibstoffverbrennung entstehen können. Eine zusätzliche Motivation betrifft die Verbrennung von Kohlenwasserstoff/Ammoniak-Gemischen in Gasturbinen, welche weltweit vorangetrieben wird. Dafür müssen erweiterte chemische Modelle entwickelt werden, um diesen Prozess gut beschreiben zu können.

- Der **Schlussbericht** zum BFE-Forschungsprojekt «Untersuchung von Russbildungsprozessen mit VUV Synchrotronstrahlung und ultrakurzzeit Laserspektroskopie» ist abrufbar unter:  
<https://www.aramis.admin.ch/Texte/?ProjectID=36859>
- **Auskünfte** zu dem Projekt erteilt Stephan Renz (info[at]renzconsulting.ch), Leiter des BFE-Forschungsprogramms Verbrennungsbasierte Energiesysteme.
- Weitere **Fachbeiträge** über Forschungs-, Pilot-, Demonstrations- und Leuchtturmprojekte im Bereich Verbrennung finden Sie unter  
[www.bfe.admin.ch/ec-verbrennung](http://www.bfe.admin.ch/ec-verbrennung)