

Zeitschrift: Bulletin Electrosuisse
Herausgeber: Electrosuisse, Verband für Elektro-, Energie- und Informationstechnik
Band: 105 (2014)
Heft: 12

Artikel: Ist SF6 in Hochspannungsschaltanlagen ersetzbar?
Autor: Gautschi, David / Pohlink, Karsten
DOI: <https://doi.org/10.5169/seals-856332>

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist die Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Zeitschriften und ist nicht verantwortlich für deren Inhalte. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern beziehungsweise den externen Rechteinhabern. [Siehe Rechtliche Hinweise.](#)

Conditions d'utilisation

L'ETH Library est le fournisseur des revues numérisées. Elle ne détient aucun droit d'auteur sur les revues et n'est pas responsable de leur contenu. En règle générale, les droits sont détenus par les éditeurs ou les détenteurs de droits externes. [Voir Informations légales.](#)

Terms of use

The ETH Library is the provider of the digitised journals. It does not own any copyrights to the journals and is not responsible for their content. The rights usually lie with the publishers or the external rights holders. [See Legal notice.](#)

Download PDF: 30.03.2025

ETH-Bibliothek Zürich, E-Periodica, <https://www.e-periodica.ch>

Ist SF₆ in Hochspannungsschaltanlagen ersetzbar?

Neue Forschungsarbeiten bringen ermutigende Resultate

SF₆ ist heute das dominierende Isolations- und Schaltmedium sowie Lichtbogenlöschgas in Gasisolierten Hochspannungsschaltanlagen (GIS). Aus Umweltschutzgründen wird seit einigen Jahren nach einem Ersatz geforscht. Ein Gas aus der Familie der Fluorierten Nitrate erweist sich in Kombination mit CO₂ als interessante Kompromisslösung und hat das Potenzial, SF₆ in Zukunft als Medium in Hochspannungsschaltanlagen zu ersetzen.

David Gautschi, Karsten Pohlink

Schwefelhexafluorid (SF₆) ist heute das dominierende Isolations- und Schaltmedium sowie Lichtbogenlöschgas in Gasisolierten Hochspannungsschaltanlagen (GIS). Neben den vielen Vorteilen weist SF₆ aber ein sehr hohes relatives Treibhauspotenzial mit einem Faktor von zirka 22 800 auf (verglichen mit CO₂ über einen Zeitraum von 100 Jahren). Es wurde deshalb am Weltklimagipfel 1997 in Kyoto in die Liste der Treibhausgase aufgenommen. Die Mitgliedstaaten verpflichteten sich mit dem verabschiedeten Protokoll, die Treibhausemissionen von 6 verschiedenen Gasen respektive Gasgruppen bis im Jahr 2012 um mehr als 5% zu verringern. Hersteller von Hochspannungsschaltanlagen haben zwar bereits vor diesem Beschluss verschiedene alternative Gase untersucht. Damals lag der Fokus allerdings auf der Suche nach noch leistungsfähigeren Gasen als SF₆ und weniger auf der Umweltverträglichkeit. Nach 1997 wurde der Aspekt der Umweltverträglichkeit eines Ersatzgases stärker gewichtet und zugleich der Druck auf die Industrie erhöht, Alternativen zu SF₆ zu suchen.

Über die Jahre wurden verschiedenste Gasgruppen und -gemische hinsichtlich ihrer Verwendung untersucht. [1, 2, 3, 4] **Tabelle 1** zeigt eine Zusammenfassung von verschiedenen in der Vergangenheit untersuchten Gasen. Daraus ist ersichtlich, dass einige der Gase eine tiefe dielektrische Festigkeit aufweisen, sodass Geräte überdimensioniert werden müssten und das Bauvolumen sowie die An-

lagenkosten damit ansteigen würden. Andere weisen ein immer noch hohes relatives Treibhauspotenzial gegenüber CO₂ auf. Weitere Kandidaten wie z.B. CF₃I können wegen der hohen Toxizität nicht berücksichtigt werden. Ausserdem wird bei CF₃I bei der Unterbrechung von grossen Strömen Jod freigesetzt [5], und unter Umständen können sogar feste Partikel entstehen, die sich über Stunden in einem feldstarken Raum akkumulieren und die dielektrische Festigkeit stark reduzieren. [6]

Fluorierte Moleküle mit niedrigem Treibhauspotenzial

Aufgrund der in **Tabelle 1** dargestellten Mängel von verschiedenen Gasen wurde die Suche auf weitere vielversprechende Alternativen ausgeweitet:

■ **Fluorierte Oxirane (C_nF_{2n}O):** Die dielektrische Festigkeit dieser Gasgruppe liegt oberhalb derjenigen von SF₆. Aufgrund des molekularen Aufbaus mit einer Verbindung des Sauerstoffatoms zu zwei Kohlenstoffatomen resultiert eine hohe UV-Beständigkeit. Dies resultiert in einer langen Lebensdauer in der Atmosphäre und dadurch einem immer noch hohen relativen Treibhauspotenzial. C₄F₈O weist beispielsweise eine um 1,6-mal höhere dielektrische Festigkeit als SF₆ auf, das relative Treibhauspotenzial liegt aber immer noch bei zirka 4100.

■ **Hydrofluorierte Olefine (HFO):** Diese Gasgruppe wurde ebenfalls intensiv untersucht. [7] Die Moleküle weisen eine ungesättigte Kohlenstoffdoppelverbindung auf. Die dielektrische Festigkeit kommt trotzdem meist nicht an diejenige von SF₆ heran. Als weitere Nachteile von dieser Gasgruppe sind bei einigen Mo-

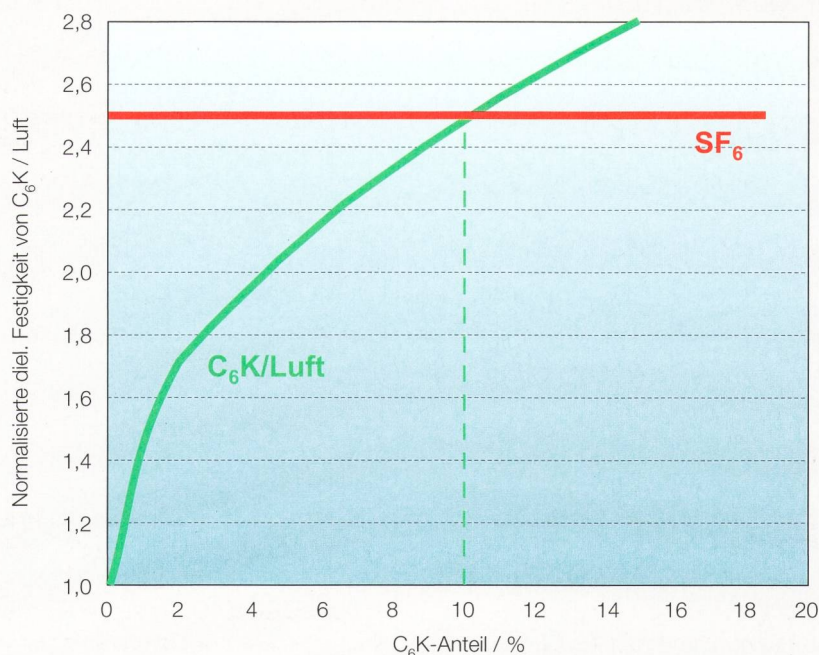
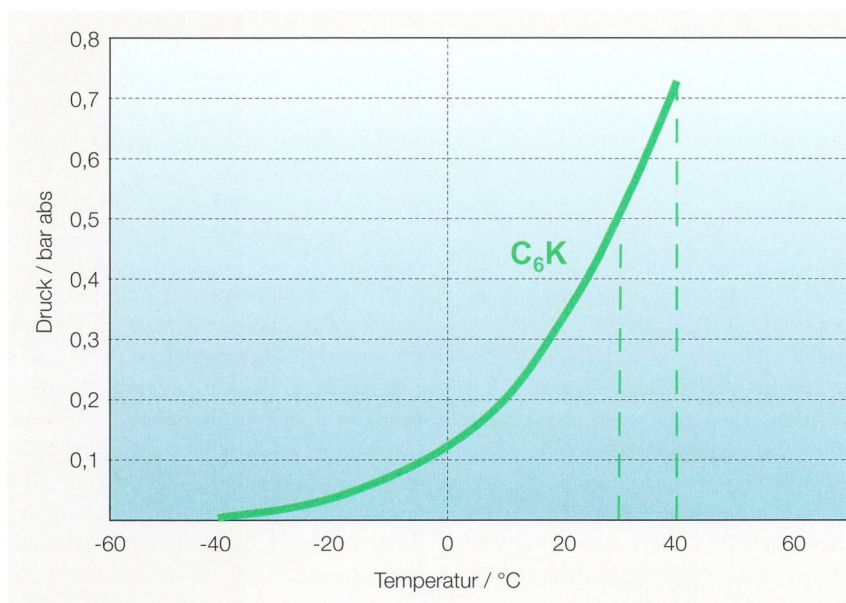
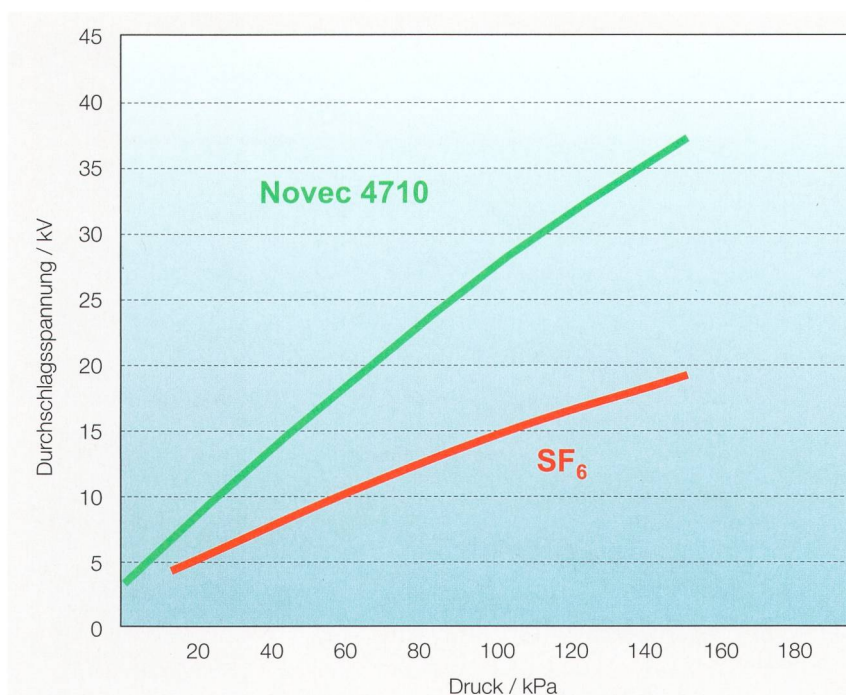


Bild 1 Normalisierte dielektrische Festigkeit von C₆K bei Mischung mit Luft.

Molekül	Molmasse (g/mol)	Dielektrische Festigkeit verglichen mit SF ₆ (ca.)	Siedepunkt bei 0.1 MPa (°C)	Treibhauspotenzial verglichen mit CO ₂
CF ₄	88	~0,4	-128	7400
C ₂ F ₆	138	~0,8	-78	12200
C ₃ F ₈	188	~0,9	-37	8800
c-C ₄ F ₈	200	~1,25	-6	10300
C ₄ F ₁₀	238	~1,25	-2	8900
CF ₃ I	196	~1,2	-22,5	5
CO ₂	44	~0,45	-78,51 ¹⁾	1
N ₂	14	~0,4	-196	0
trockene Luft	29	~0,5	-194	0
SF ₆	146	1	-63	22800

Tabelle 1 Eigenschaften von verschiedenen alternativen Gasen gegenüber SF₆.¹⁾ Angegeben wurde der Sublimationspunkt. CO₂ geht bei Normaldruck direkt vom festen in den gasförmigen Zustand über.**Bild 2** Dampfdruckkurve von reinem C₆K.**Bild 3** Dielektrische Festigkeit von Novec 4710 in Bezug auf SF₆.

lekülen die mögliche Entflammbarkeit unter Druck sowie leitfähige Ablagerungen auf Isolierteilen von Leistungsschaltern zu erwähnen.

■ **Fluorierte Ketone (C_nF_{2n}O):** Diese Gasgruppe weist dieselbe chemische Formel wie Fluorierte Oxirane auf. Im Gegensatz zu den Oxiranen ist das Sauerstoffatom jedoch über eine Doppelverbindung an ein einzelnes Kohlenstoffatom gebunden. Die dielektrische Festigkeit dieser Gasgruppe liegt weit oberhalb von SF₆. [8] Das fluorierte Keton C₆F₁₂O, das üblicherweise als C₆K bezeichnet wird, wird bereits als Brandbekämpfungsmittel kommerziell z.B. in automatischen Löscheinrichtungen eingesetzt. Dieses Molekül weist eine atmosphärische Lebensdauer von unter einer Woche auf, d.h. es wird rasch durch UV-Strahlung zersetzt. Dies resultiert in einem tiefen relativen Treibhauspotenzial von zirka 1. Der Siedepunkt des Gases liegt bei 49°C, d.h. es ist bei Zimmertemperatur flüssig. Aufgrund dieser Tatsache kann es in reinem Zustand nicht als Isoliergas verwendet werden. Da das reine Gas eine um den Faktor 1,7 höhere dielektrische Festigkeit als SF₆ aufweist, wäre es aber möglich, es in Kombination mit einem Hintergrundgas zu verwenden. In **Bild 1** ist ersichtlich, dass die dielektrische Festigkeit dieses Moleküls bei Mischung mit Luft bereits bei einem Anteil von zirka 10% diejenige von SF₆ erreicht.

In **Bild 2** ist die Dampfdruckkurve von C₆K dargestellt. In typischen GIS-Anlagen liegen die SF₆-Drücke im Bereich von 0,5 bis 0,7 MPa (5 bis 7 bar). Wenn man von einem Gemisch von 10% C₆K und 90% trockener Luft ausgeht, würde der Siedepunkt zwischen 30 und 40°C liegen. Eine Anwendung in diesem Bereich ist deshalb ausgeschlossen. Bei tieferem Anwendungsdruck von beispielsweise 0,13 MPa Gesamtdruck würde die minimale Betriebstemperatur im Bereich um den Gefrierpunkt liegen. In diesem Fall ist die dielektrische Festigkeit des Gasgemisches weit tiefer als diejenige von reinem SF₆. Der Einsatz dieses Moleküls mit einem Hintergrundgas ist deshalb aus heutiger Sicht keine wirtschaftlich attraktive Lösung, da der Einsatz bis -25°C angestrebt wird. Zudem wäre es für den Anwender uninteressant, für Innenraumanlagen mit Ausleitungen verschiedene Druckkonzepte oder Gasgemische verwenden zu müssen.

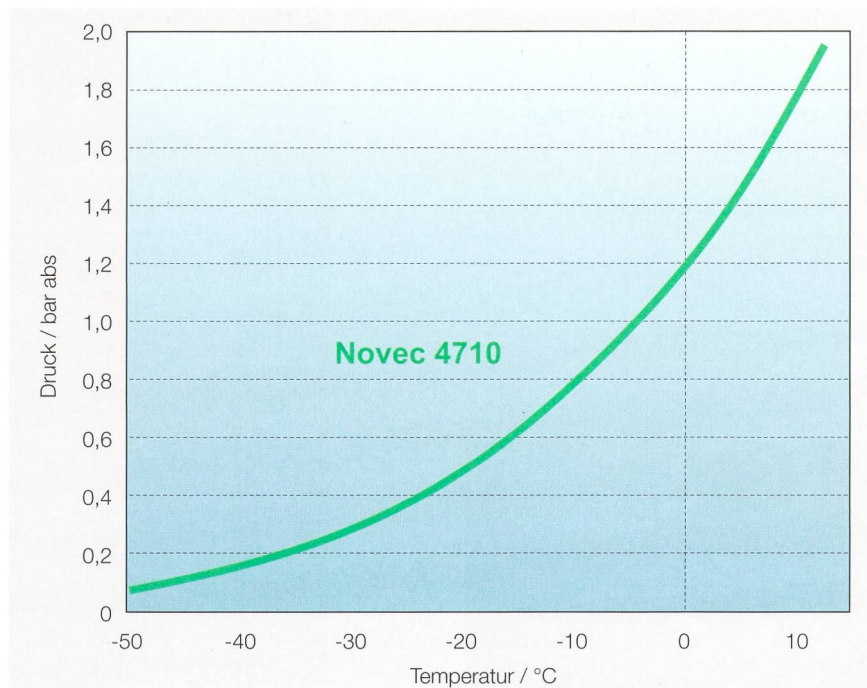


Bild 4 Dampfdruckkurve von Novec 4710

Neben dem oben beschriebenen Molekül wurden auch weitere mögliche Kandidaten aus der Gruppe der Fluorierten Ketone untersucht. Je kleiner das Molekül wird, desto tiefer liegt auch sein Siedepunkt, was den Anwendungsbereich verbessern würde. Als Nachteil steigt aber die Toxizität der Moleküle an. C_4F_8O (respektive C_4K) weist beispielsweise einen Siedepunkt von $0^\circ C$ auf, aber die lethale Konzentration¹ (LC_{50}) liegt in einem sehr niedrigen Bereich (zirka 200 ppm_v).

Die Forschungsarbeiten der Gasfamilien Fluorierte Oxirane, Olefine und Ketone haben gezeigt, dass eine Substitution von SF_6 als dielektrisches Isolationsmedium in GIS-Anlagen durch ein einziges Gas eher unwahrscheinlich ist.

Fluorierte Nitrile als Lösung?

Als weitere Gasfamilie wurde die Familie der Fluorierten Nitrile untersucht. Ein Fluoriertes Nitril, das unter dem Handelsnamen Novec 4710 erhältlich ist, zeigte sehr positive Eigenschaften hinsichtlich Siedepunkt und dielektrischer Festigkeit.

In **Bild 3** sind die druckabhängigen Durchschlagsspannungen von Novec 4710 und SF_6 dargestellt. [9] Die Durchschlagsspannungen wurden anhand der ASTM-D877-Methode mit einem 2,5-mm-Spalt ermittelt. Es ist sichtbar, dass Novec 4710 in reinem Zustand eine rund doppelt so hohe dielektrische Festigkeit aufweist wie SF_6 .

In **Bild 4** ist die Dampfdruckkurve von reinem Novec 4710 dargestellt. Der Siedepunkt beträgt bei Umgebungsdruck $-5^\circ C$. Obwohl diese Werte gegenüber anderen untersuchten Gasen wesentlich besser sind, kann dieses Gas in GIS-Anlagen ebenfalls nicht als reines Gas verwendet werden. Als Hintergrundgas wird CO_2 vorgeschlagen, da die Lichtbogenlöscheigenschaften

von CO_2 verglichen mit Luft, Sauerstoff oder Stickstoff besser sind. [3]

In **Bild 5** ist die dielektrische Festigkeit von Novec 4710 in Abhängigkeit des Mischverhältnisses mit CO_2 dargestellt. [9] Die dielektrische Festigkeit liegt bereits bei einem Mischverhältnis von 10 % Novec 4710 und 90 % CO_2 bei rund 90 % von SF_6 . Mit einer leichten Erhöhung des Druckes respektive durch eine geringfügige Optimierung von Komponenten kann damit eine dielektrische Festigkeit wie bei SF_6 erreicht werden. Mit diesen Massnahmen kann in Zukunft dieselbe Kompaktheit der Anlagen wie bei heutigen SF_6 -Pendants erreicht werden.

Obwohl das vorgeschlagene Fluorierte Nitril als reines Gas immer noch ein relativ hohes Treibhauspotenzial besitzt, reduziert sich das Treibhauspotenzial bei der Mischung mit CO_2 auf einen Wert von unter 400. Dies führt zu einer Reduktion des Treibhauspotenzials von 98 % im Vergleich zu SF_6 .

Neben den bereits erwähnten Resultaten wurden weitreichende Untersuchungen hinsichtlich Langzeitstabilität, Toxizität (reines und mit Zersetzungsprodukten verschmutztes Gas), Entflammbarkeit, Materialkompatibilität und Wärmeleitfähigkeit durchgeführt und zum Teil publiziert. [9, 10] In **Tabelle 2** sind die wichtigsten Eigenschaften des Gases Novec 4710 zusammengefasst.

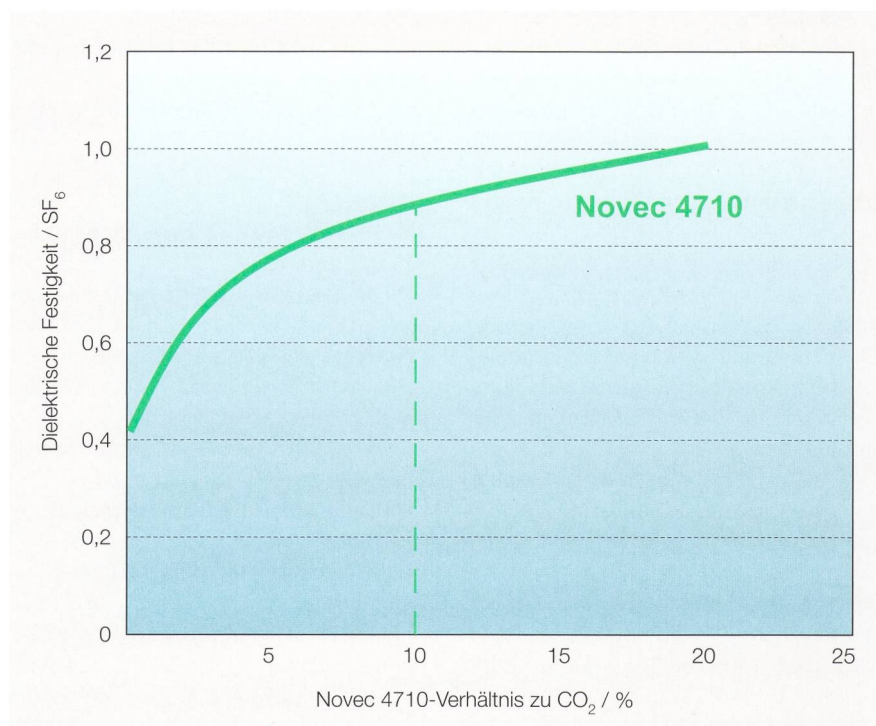


Bild 5 Dielektrische Festigkeit von Novec 4710 bei Wechselfeldspannung in Abhängigkeit mit dem Mischverhältnis mit CO_2 .

Eigenschaft	Wert
Siedepunkt	-5 °C
Dielektrische Festigkeit verglichen mit SF ₆	~2
Toxizität	Vergleichbar mit SF ₆ sowohl im reinen wie auch verschmutzten Zustand
Relatives Treibhauspotenzial im Vergleich zu CO ₂	<400
Korrosion	nicht korrosiv gegenüber den gängigen Materialien
Entflammbarkeit	nicht entflammbar
Langzeitstabilität	sehr gut
Anwendungsbereich	-25 °C (GIS), -30 °C (AIS)
Einsatzbereich	Mittelspannung bis Ultrahochspannung

Tabelle 2 Wichtige Eigenschaften von Novec 4710.



Bild 6 Dielektrische Typprüfung einer 145 kV-GIS-Schaltanlage im Hochspannungslabor in Oberentfelden.

Ausblick

Mit dem Fluorierten Nitril Novec 4710 wurden bereits diverse Typprüfungen an Hochspannungskomponenten durchgeführt. Bild 6 zeigt ein Feld einer 145 kV-GIS-Anlage bei der Hochspannungsprüfung im Labor beim Hersteller.

Neben dielektrischen Versuchen wurden auch Erwärmungsversuche durchgeführt. Die Resultate zeigen ein gegenüber SF₆ geringfügig schlechteres Wärmeabfuhrvermögen. Mit konstruktiven Massnahmen kann dieser Effekt kompensiert werden.

Schaltversuche mit Trennern zeigten, dass das induktive Schaltvermögen weitgehend identisch zu SF₆ ist. Die Lichtbogenzeiten und der Abbrand an den Kontakten verhalten sich sehr ähnlich. Bei kapazitiven Schalthandlungen wurde festgestellt, dass das Design der Kontakte aufgrund der schwächeren Elektronenaffinität des Gases leicht angepasst werden muss. Dieser Effekt ist in [11] ausführlich beschrieben. Schaltversuche mit Hoch-

spannungsleistungsschaltern zeigten ebenfalls sehr positive Resultate. Erste kommerziell erhältliche Produkte mit dem Gas Novec 4710 werden Mitte 2015 erwartet.

Referenzen

- [1] M. Hairbour et al., Dielectric Withstand of N₂, CO₂ and SF₆ in GIS, Cigré SC B3, Publication No. 203, Berlin, 2007.
- [2] New Energy and Industrial Technology Development Organization (NEDO) Report, Feasibility Study on Application of SF₆ Alternative Gas (CF₃I) to the Market of Electric Equipment for Power Transmission, Transformation and Substation System (FY2004) final Report, Japan, 2005.
- [3] M. Taki et al., Interruption Capability of CF₃I Gas as a Substitution Candidate for SF₆ Gas, IEEE Transactions on Dielectrics and Electrical Insulation Vol. 14, No. 2, 2007.
- [4] M. Hikita et al., Insulation Characteristics of Gas Mixtures including Perfluorocarbon Gas, IEEE Transactions on Dielectrics and Electrical Insulation Vol. 15, No. 4, 2008.
- [5] H. Katagiri et al., Investigation of the Performance of CF₃I Gas as Possible Substitute for SF₆, IEEE Transactions on Dielectrics and Electrical Insulation Vol. 15, No. 5, 2008.
- [6] M. Nguyen Ngoc et al., Electrical Breakdown of CF₃I and CF₃I-N₂ Gas Mixtures, CEIDP, 2009.
- [7] Luly et al., Gaseous dielectrics with low global warming potentials, US Patent 8080185 B2, 2011.
- [8] Phil E. Tuma, A Low-GWP Fluoroketone Potential Alternative to SF₆ in Some Dielectric Applications?, NEMA Ad Hoc Task Group on SF₆, Hyatt Regency Phoenix, 2009.
- [9] Y. Kieffel et al., SF₆ alternative development for high voltage switchgears, Cigré Paper D1-305, Paris, 2014.
- [10] D. Gautschi, K. Pohl, R. Lüscher, Y. Kieffel, Limitations, trends and potentials in the design of modern gas-insulated high voltage switchgear, Cigré Paper B3-112, Paris, 2014.
- [11] D. Gautschi, F. Meyer, Y. Kieffel, Verwendung alternativer Gase für metallgekapselte Hochspannungsschaltanlagen, Stuttgarter Hochspannungssymposium 2014, Stuttgart, 2014.

Autoren

David Gautschi ist Leiter der Abteilung Technische Dienste der Alstom Grid AG.

Alstom Grid AG, 5036 Oberentfelden
david.gautschi@alstom.com

Karsten Pohl ist Leiter der Forschungs- und Entwicklungsabteilung der Alstom Grid AG.

karsten.pohl@alstom.com

¹⁾ LC₅₀: Konzentration des Gases in Luft, die innerhalb eines definierten Zeitraums für 50% der Lebewesen tödlich ist.

Résumé

Peut-on remplacer le SF₆ dans les installations de couplage à haute tension?

De nouveaux travaux de recherche livrent des résultats prometteurs

De nos jours, l'hexafluorure de soufre (SF₆) est le moyen d'isolation et de commutation dominant, ainsi que le gaz d'extinction de l'arc électrique dans des installations de couplage à haute tension à isolation gazeuse. Malheureusement, ce gaz a un potentiel d'effet de serre élevé. C'est la raison pour laquelle les préoccupations quant à la protection de l'environnement ont poussé la branche depuis longtemps à faire des efforts pour remplacer le SF₆. Au cours des dernières années, de nombreux fonds ont été investis dans la recherche et divers gaz et mélanges de gaz ont été analysés. Le point d'ébullition de divers gaz de remplacement potentiels étant plus bas, il s'est avéré avec le temps qu'un seul gaz ne répondait pas à toutes les exigences.

C'est pourquoi les travaux se sont étendus à divers mélanges de deux, voire trois gaz. Le gaz Novec 4710 de la famille des nitriles fluorés s'est avéré très prometteur en combinaison avec le CO₂. C'est un compromis idéal entre la température d'application, la capacité diélectrique et un potentiel d'effet de serre peu élevé. Raisons pour lesquelles ce gaz pourrait bien, à l'avenir, remplacer le SF₆ dans les installations à haute tension. Les premiers produits avec le gaz Novec 4710 sont attendus au cours de l'année 2015.

Se