



Nachhaltigkeit als Innovationstreiber in der Halbleiterfertigung

Dr. Anne Meister Dr. Paul Jakob

Green ICT Connect – September 2023





01

Merck Electronics & Nachhaltigkeit



Merck verpflichtet sich zu Nachhaltigkeit in der Elektronikindustrie

Für uns als globales Unternehmen ist Nachhaltigkeit ein essenzieller Bestandteil unserer Strategie. Wir wollen wirtschaftlich erfolgreich sein und einen langfristigen Mehrwert für die Gesellschaft leisten.

"Es ist unser Ziel, Antworten auf die Nachhaltigkeitsherausforderungen unserer Zeit zu finden. Wir sind überzeugt, dass Forschung und technologischer Fortschritt die effektivsten Mittel sind, um diese Herausforderungen zu bewältigen. Mit unseren innovativen Produkten tragen wir aktiv zum Erfolg unserer Kunden bei – heute und in Zukunft."

Kai Beckmann

Mitglied der Geschäftsleitung von Merck und CEO Electronics



Link zum Merck Electronics
Sustainability Whitepaper



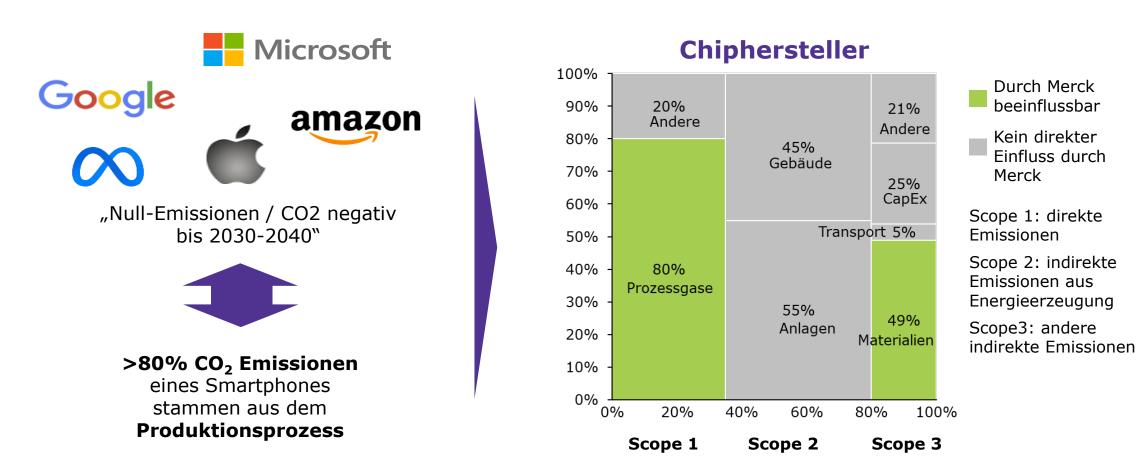
Merck Electronics bietet innovative Materialien und Dienstleistungen entlang der gesamten Wertschöpfungskette an.





Nachhaltigkeit – Null-Emissionen in der Wertschöpfungskette bis 2030

Prozess-Gase und Materialien als größte Hebel für die Chipindustrie



Prozess-Gase und Materialien als größte Hebel für CO2-Äquivalent-Reduktion in der Chipherstellung



Nachhaltigkeit in R&D – Kundenkollaborationen – Forschungskonsortien **R&D-Programme adressieren größte Herausforderungen**



NF₃ Reduktion erfolgreich in Pilotanlage umgesetzt

NF₃ hat den größten Anteil an den Treibhausgas-Emissionen von Merck

Umsetzung in Hometown (US) zeigt Einsparung von 90% der Emissionen

Plan: Ausrollen in allen Merck-Standorten bis 2024



Entwicklung nachhaltiger Ätzgase in Zusammenarbeit mit Micron

Gemeinsame Entwicklung neuer Ätzgase mit niedrigem Treibhausgas-Potential (GWP)



Grüne Lösemittel
für die
Reinigungsprozesse
in der Halbleiterherstellung

R&D Produkt AZ® Remover 910 als effizientes Lösemittel zur Wafer-Reinigung mit erhöhter Effizienz.



Ersatz PFAShaltiger Produkte wird in diversen R&D Projekten adressiert

PFAS-Materialien für die Lithographie können nicht einfach durch alternative Materialien ersetzt werden.

Verschiedene R&D Programme adressieren dieses komplexe Thema.



Programm mit
Intel zu
nachhaltigen
HalbleiterProzessen und
Technologien

Grundsatzvereinbarung von Intel & Merck unterzeichnet.

Auswahl der Projektvorschläge in der finalen Phase.



Nachhaltigkeit in R&D – Kundenkollaborationen – Forschungskonsortien R&D-Programme adressieren größte Herausforderungen



NF₃ Reduktion erfolgreich in Pilotanlage umgesetzt

NF₃ hat den größten Anteil an den Treibhausgas-Emissionen von Merck

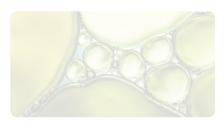
Umsetzung in Hometown (US) zeigt Einsparung von 90% der Emissionen

Plan: Ausrollen in aller Merck-Standorten bis 2024



Entwicklung nachhaltiger Ätzgase in Zusammenarbeit mit Micron

Gemeinsame Entwicklung neuer Ätzgase mit niedrigem Treibhausgas-Potential (GWP)



Grüne Lösemittel für die Reinigungsprozesse in der Halbleiterherstellung

R&D Produkt AZ® Remover 910 als effizientes Lösemittel zur Wafer-Reinigung mit erhöhter Effizienz.



Ersatz PFAShaltiger Produkte wird in diversen R&D Projekten adressiert

PFAS-Materialien für die Lithographie können nicht einfach durch alternative Materialien ersetzt werden.

Verschiedene R&D Programme adressieren dieses komplexe Thema.



Programm mit
Intel zu
nachhaltigen
HalbleiterProzessen und
Technologien

Grundsatzvereinbarung von Intel & Merck unterzeichnet.

Auswahl der Projektvorschläge in de finalen Phase.





02

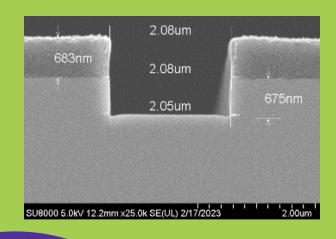
Entwicklung nachhaltiger Ätzgase



Warum Fluorierte Ätzgase?

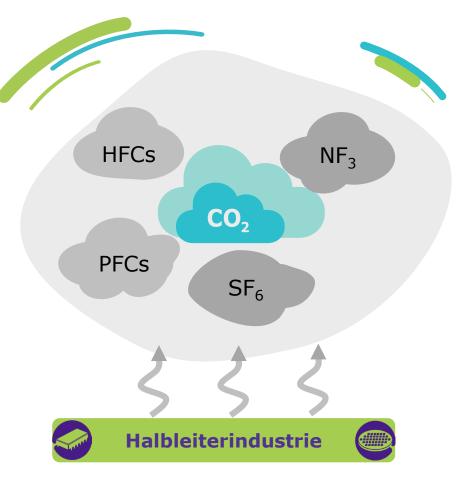
SiO₂

- Das am meisten genutztes
 Isolationsmedium in der
 Halbleiterindustrie.
- Die Strukturierung bedarf Ätzprozessen, bei denen SiO₂ zersetzt wird.



- Nur die Si-F Bindung ist stärker als die Si-O Bindung und kann als Triebkraft für das Ätzen genutzt werden (565 kJ/mol vs. 452 kJ/mol).
- Fluor ist das einzige Element, das SiO₂ ätzen und in flüchtige Verbindungen umwandeln kann.

Fluorierte Ätzgase in der Halbleiterindustrie Ätzgase als Treiber von Scope 1-Emissionen



>600.000 t CO₂e Emissionen in den USA allein durch Einsatz von NF₃!*

Entspricht
Emissionen von
131.000 Autos

Ätz- und Reinigungsgase sind für **74%** aller Scope 1 Emissionen in der Halbleiterindustrie verantwortlich.

Verbindung	GWP
CO ₂	1
SF ₆	23.500
CF ₄	7.390
NF ₃	16.100
CHF ₃	12.400
C ₄ F ₈	10.300

GWP = Global Warming Potential

HFC = Fluorierte Kohlenwasserstoffe

PFC = Perfluorierte Kohlenwasserstoffe

Entwicklung nachhaltiger Ätzgase in Merck Electronics

Design & Synthese von Ätzgas-Materialien mit niedrigem GWP



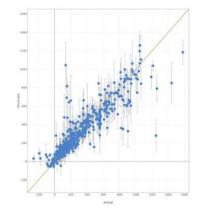
Moleküldesign durch Modellierung

Simulation als Screening-Tool für neue Moleküle.

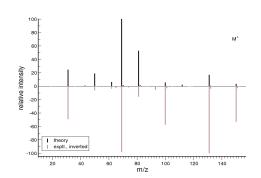
Simulation der Molekül-Fragmentierung während des Ätzvorgangs im Plasma durch MS Spektren.

Modelle zur Vorhersage von GWP, Ätzraten & Selektivitäten.

- Ermittlung von Struktur-Aktivitäts-Beziehungen.
- Identifizierung der vielversprechendsten Moleküle für die Synthese.



Korrelation simulierter Ätzraten mit gemessenen



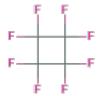
Korrelation simulierter Massenspektren mit gemessenen



Synthese neuer Moleküle im Labormaßstab

Designstrategie für ein niedriges GWP:

Reaktive Verbindungen, die im Plasma zersetzt werden.



Hohes GWP

 $GWP_{100} = 10.300$

Keine strukturelle "Schwachstelle"

Hohe Stabilität



Niedriges GWP

 $GWP_{100} < 1$

Doppelbindungen als mögliche Angriffspunkte für Zersetzung

Hochreaktives Material



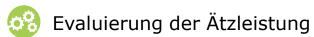
Entwicklung nachhaltiger Ätzgase in Merck Electronics **Evaluierung des Ätzverhaltens**



In-House-Evaluierung des Ätzverhaltens

Systematische Ermittlung der Zusammenhänge zwischen Ätzverhalten und Molekülstruktur.

Zusammenarbeit mit R&D Kollegen in USA.



- Ätzrate
- Selektivität
- Emissionsmessung
 - Plasma-Chemie
 - Abfallprodukte



Ätzgas	GWP	Relative Ätzrate	Emissionen (CO ₂ eq)
C_4F_8	Hoch	100 %	Basis
C ₄ F ₆	Niedrig	83%	< 10% bezogen auf Basis
Neues Ätzgas	Niedrig	105%	< 10% bezogen auf Basis

Standard-Ätzgase mit niedrigem GWP (z.B. C_4F_6) weisen oft niedrigere Ätzraten auf

Neue Ätzgase zeigen ein vergleichbar niedriges GWP wie C_4F_6 und zeitgleich eine erhöhte Ätzrate.

Aufbau einer Bibliothek neuer Ätzgase um spezifischen Kundenanforderungen begegnen zu können.



R&D Projekte adressieren zentrale Kundenanforderungen Merck Electronics vereinbart Nachhaltigkeit und Performance

Nachhaltige Materialien

Unsere Kunden wollen nachhaltige Materialien einsetzen um ihre nachhaltigkeitsziele zu erfüllen und einen positiven Beitrag für die Umwelt zu leisten.

- Niedriges GWP
- Verringerung kritischer Emissionen



Verbesserte Performance

Gleichzeitig werden unsere Materialien auch den neuen Anforderungen an die Technologie gerecht und ermöglichen unseren Kunden einen Vorteil am Markt.

- Höhere Ätzraten
- Bessere Selektivität





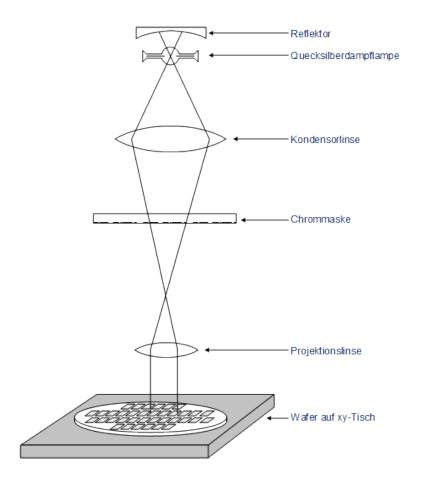
03

PFAS in der Fotolithographie

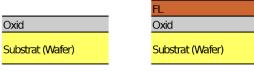


PFAS in der Fotolithographie

Strukturierung mit Fotolacken (Fotoresisten)

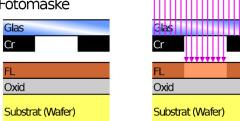


a. Wafervorbereitung b. Fotolackauftrag

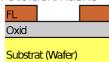


d. Belichtung

c. Ausrichtung der Fotomaske



e. Entwicklung der Fotolackmaske

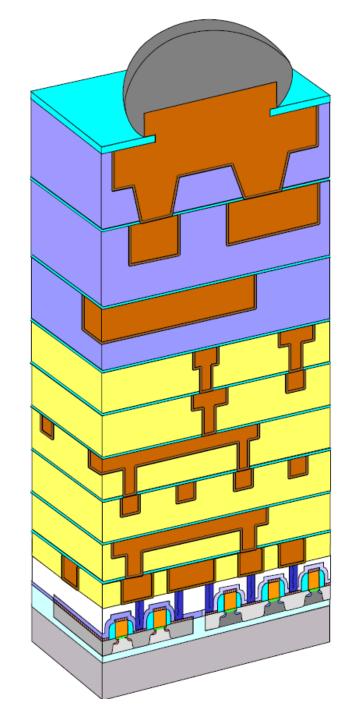


f. Ätzung der freigelegten Schicht

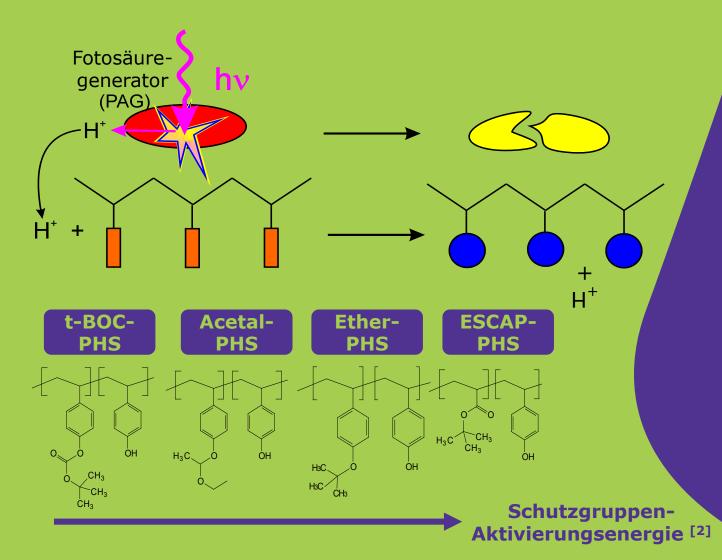


g. Entfernung der Fotolackmaske





PFAS in der Fotolithographie Chemisch Verstärkte Fotolacke



Einfluss der Aktivierungsenergie auf das Leistungsverhalten: [1]

hohe E_A





- → höhere Auflösung
- → weniger Defekte
- → höhere Stabilität
- → kürzere Prozessdauer
- → niedrigere Produktionskosten

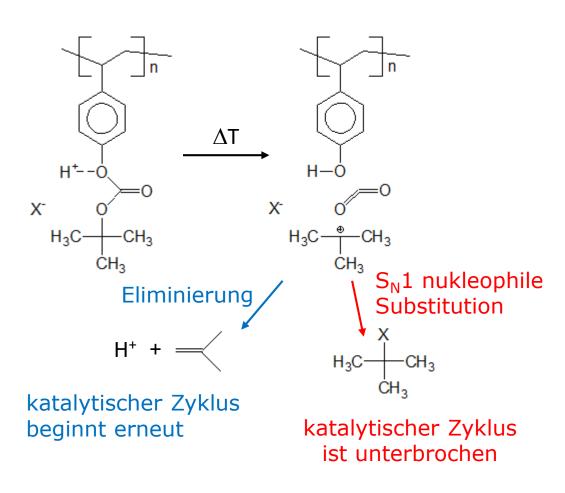
[1] H. Ito, "Chemical Amplification Resists for Microlithography" Advances in Polymer Science, Vol 172 (2005).

[2] D. K. Lee, G. Pawlowski "A Brief Review of DUV Resist Technology" J. Photopolymer Science Technology, Vol 15 (2002).

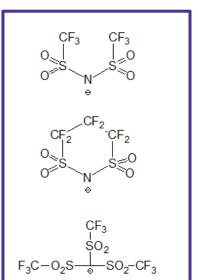


PFAS in der Fotolithographie

Fotosäuregeneratoren (PAG) für Chemisch Verstärkte Fotolacke

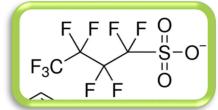


PAG Anion	Nukleophilie	andere Nachteile
PF ₆ -	Nein	Dotiermittel
AsF ₆ -	Nein	toxisch
SbF ₆ -	Nein	toxisch
Cl ⁻ , Br ⁻ , I ⁻	Ja	
R-SO ₃ -	Nein	

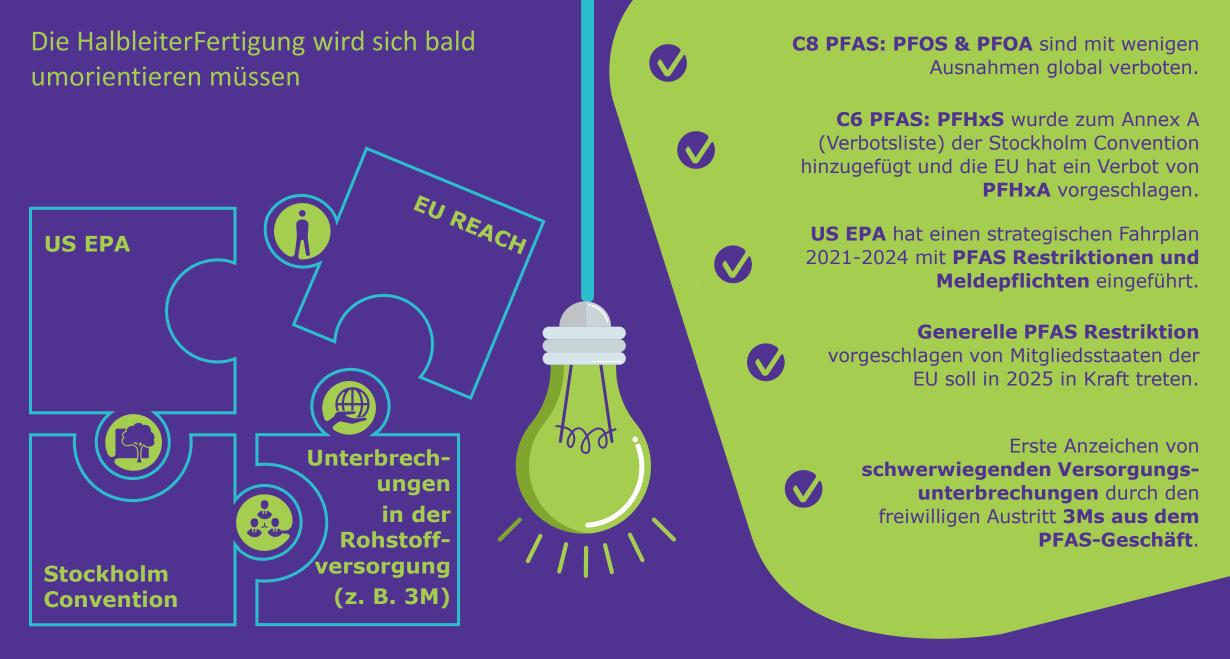


F ₃ C-SO ₃	Triflat
F ₉ C ₄ -SO ₃ -	Nonaflat
F ₁₇ C ₈ -SO ₃ -	PFOS

Arbeitstier der Halbleiterindustrie [3]



[3] C. K. Ober, F. Käfer, J. Deng <u>The essential use of fluorochemicals in lithographic patterning and semiconductor processing</u> Journal Micro/Nanopattern. Mater. Metrol. 21(1), (2022).



Der Schlüssel zu einem maßgeschneiderten

Fotosäuregenerator

Säurestärke

Zerfall zu einer **starken nicht-nukleophilen Säure** mit hoher Quantenausbeute.

Absorption

Das **Chromophor** reagiert sehr sensibel auf die Beleuchtungswellenlänge, während das **Gegenanion** diese **nicht absorbieren** darf.

Gegenseitige Abhängigkeit [4]

Diese vier Parameter können nicht unabhängig voneinander optimiert werden!

<u>Löslichkeit</u>

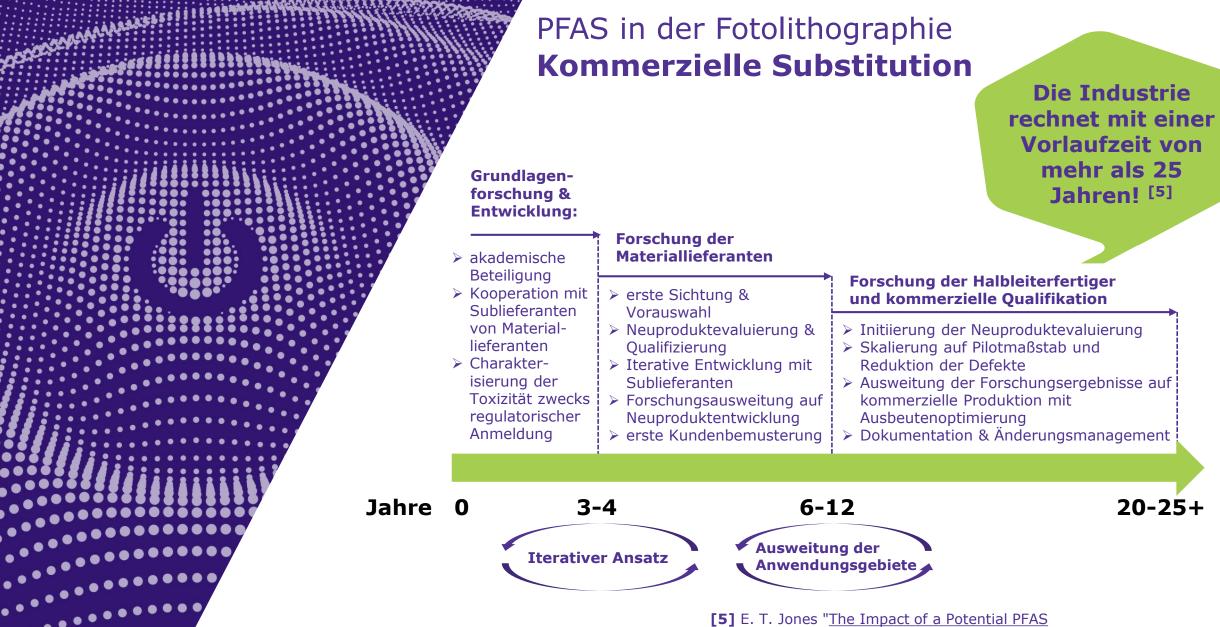
Gute Löslichkeit im Lösungsmittelsystem & Kompatibilität in der Harzmatrix.



Kontrolle der Fotosäurediffusion zwecks gleichmäßiger Strukturgrößen, Auflösung und Kantenunschärfe.

[4] "PFAS-Containing Photo-Acid Generators Used in Semiconductor Manufacturing" - Semiconductor PFAS Consortium Photolithography Working Group Case Study (2023).





[5] E. T. Jones "The Impact of a Potential PFAS Restriction on the Semiconductor Sector" SIA PFAS Consortium, RINA Tech UK Limited (2023).





04

Nachhaltigkeit als Möglichkeit





Die gesamte Halbleiterindustrie steht vor einem Umbruch durch den intensiven Fokus auf Nachhaltigkeit.

Die einzigartige Marktposition von Merck ermöglicht es diese Neuausrichtung der Branche aktiv mitzugestalten.

Gemeinsam mit dem EU Chips Act und der Ansiedlung großer Halbleiterunternehmen bietet dies eine einmalige Chance, Deutschland und Europa als Standort für die Zukunft dieser Industrie zu stärken.



Danksagung



Deutschland

Fumio Kita
Philipp Fackler
Daniela Carja
Eileen Wroblewski
Isabelle Georg
Lars Eric Simson
Peer Kirsch
Jens Eichhorn
Thomas Mergner
Wiebke Unkrig

Belgien

Youngjun Her Viktor Kampitakis

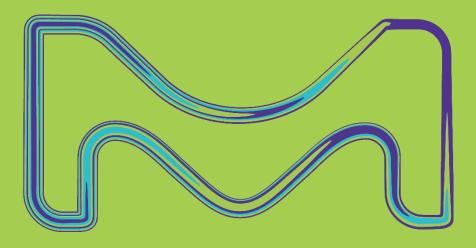
USA

Ralph Dammel Frank Houlihan Chunwei Chen Hung-Yang Chen Matthias Stender Forrest Brown Robert Ridgeway James Nehlsen Marisa Gliege Agnes Derecskei

Japan

Takayuki Sao Kenta Watanabe Hiroshi Hitokawa Fumiaki Takagi





Merck, the vibrant M are trademarks of Merck KGaA, Darmstadt, Germany or its affiliates.

All other trademarks are the property of their respective owners.

