

# Rätsel um Londons Killersmog im Jahr 1952 gelöst

Anfang Dezember 1952 starben in London 4000 Menschen während des „Great Smog“, 12.000 weitere an den Folgen. Forscher haben im Labor rekonstruiert, warum die Mischung aus Nebel und Rauch so tödlich war.

**Washington/Wien** – Es war eine der schlimmsten vom Menschen verursachten Umweltkatastrophen in der Geschichte Europas – und ist heute doch einigermaßen vergessen: Zwischen 5. und 9. Dezember 1952 wurde London von einem Smog heimgesucht, der schlimmer war als jedes andere Zusammentreffen von *Smoke* (Rauch) und *Fog* (Nebel) vorher oder nachher: Der Smog tötete an diesen fünf Tagen 4000 Menschen, 150.000 mussten in Krankenhäusern behandelt werden. An den Spätfolgen starben in den nächsten Monaten 8000 Londoner.

## Schwarz bis zur Unterwäsche

Der 5. Dezember 1952 begann noch als ein klarer kalter Wintertag. Doch im Laufe des Nachmittags wurde der Nebel allmählich so dicht, dass die Bewohner der Stadt ihre Autos auf der Straße stehen ließen und sich zum Teil die Hauswände entlang nach Hause tasteten. Die dunkle Nebel- und Rauchsuppe drang in Häuser und Fahrzeuge ein und verfärbte sogar noch die Unterwäsche schwarz. Kino- und Opernvorführungen



London, am 6. Dezember 1952: Allein an diesem schlimmsten Tag der Katastrophe starben 1000 Bewohner der Stadt an den Smogfolgen. Die meisten Toten hatten blaue Lippen: Sie waren erstickt.

Foto: TopFoto / picturedesk.com

mussten aufgrund der Luftverhältnisse abgebrochen werden.

Tags darauf betrug die Sichtweite nicht einmal mehr einen Meter. Dieser 6. Dezember 1952 war der schlimmste der fünf Tage Smog: Fast 1000 Menschen starben, und die meisten Toten hatten blaue Lippen, was auf Tod durch Erstickung verweist. Andere erlitten einen Herzstillstand aufgrund von Kreislaufüberlastung. Die Katastrophe endete erst am 9. Dezember, als starker Südwestwind den tödlichen Nebel auflöste.

Doch wie kam es, dass ausgehend von dieser Smog im Dezember 1952 so furchtbare und einzigartige Folgen hatte? Zum einen lag das an einer ausgeprägten Inversionswetterlage, die an diesen Tagen herrschte: Am Boden strömte kalte Luft nach London, während die Luft in größerer Höhe wärmer war. Die Londoner heizten aufgrund der Kälte; zum Rauch aus den Kohlenöfen kam der aus Fabriken und Kohlekraftwerken. Wegen der Temperaturumkehr konnten die Schadstoffe nicht abziehen.

Zum anderen weiß man, dass der Schadstoffmix vor allem deshalb so letal war, weil man damals billige Braunkohle verfeuerte. Die qualitativ bessere Kohle wurde ins Ausland verkauft. Dadurch wurde besonders viel Schwefeldioxid ( $\text{SO}_2$ ) emittiert, das sich aufgrund der Inversionswetterlage über die Stadt legte. Die Konzentration erhöhte sich immer weiter. Vor allem aber bildete sich durch die Reaktion des  $\text{SO}_2$  mit den Wasserdropfen des Nebels fein zerstäubte Schwefelsäure.

Doch der genaue Mechanismus, aufgrund dessen das 1952 in so ausgeprägtem Maß geschah, war bisher ein Rätsel. Das hat nun ein internationales Forscherteam um Renyi Zhang (Texas A&M University) gelöst, indem es im Labor die Bedingungen dieser speziellen Smogbildung rekonstruierte.

Wie die Forscher im Fachmagazin *PNAS* berichten, kam die giftige Mischung aufgrund einer fatalen Kombination aus hoher Luftfeuchtigkeit, tiefen Temperaturen, großer Nebeltröpfchen und – das ist das Neue an der Studie – Stickstoffdioxid zustande, das ebenfalls aus der Braunkohle stammte. Auf diese Weise konnte besonders viel Schwefelsäure entstehen, die den Smog so gefährlich machte.

## Vergleich mit Chinas Smog

Während man in England erfolgreich Maßnahmen ergriff (wie den Clean Air Act 1956), um die Wiederholung solcher Katastrophen zu verhindern, stehen einige chinesische Millionenstädte vor ähnlichen Problemen wie London 1952. Auch dort herrschen im Prinzip ähnliche Ausgangsbedingungen vor, schreiben die Forscher um Zhang.

Doch es gibt allem Anschein nach einen Faktor, der den Unterschied ausmacht und die Schwefelsäurebildung in der Luft verhindert: nämlich große Mengen an Ammoniak aus Chinas Dünger und dem Straßenverkehr, was die Partikel neutralisiert. Auch der Cocktail aus Schwefeldioxid und Stickstoffdioxid ist sehr ungesund – aber immerhin weniger sauer.