

Hello children : where does helium come from?

Objektyp: **Group**

Zeitschrift: **Helvetia : magazine of the Swiss Society of New Zealand**

Band (Jahr): **73 (2007)**

Heft [6]

PDF erstellt am: **22.07.2024**

Nutzungsbedingungen

Die ETH-Bibliothek ist Anbieterin der digitalisierten Zeitschriften. Sie besitzt keine Urheberrechte an den Inhalten der Zeitschriften. Die Rechte liegen in der Regel bei den Herausgebern.

Die auf der Plattform e-periodica veröffentlichten Dokumente stehen für nicht-kommerzielle Zwecke in Lehre und Forschung sowie für die private Nutzung frei zur Verfügung. Einzelne Dateien oder Ausdrucke aus diesem Angebot können zusammen mit diesen Nutzungsbedingungen und den korrekten Herkunftsbezeichnungen weitergegeben werden.

Das Veröffentlichen von Bildern in Print- und Online-Publikationen ist nur mit vorheriger Genehmigung der Rechteinhaber erlaubt. Die systematische Speicherung von Teilen des elektronischen Angebots auf anderen Servern bedarf ebenfalls des schriftlichen Einverständnisses der Rechteinhaber.

Haftungsausschluss

Alle Angaben erfolgen ohne Gewähr für Vollständigkeit oder Richtigkeit. Es wird keine Haftung übernommen für Schäden durch die Verwendung von Informationen aus diesem Online-Angebot oder durch das Fehlen von Informationen. Dies gilt auch für Inhalte Dritter, die über dieses Angebot zugänglich sind.

If undelivered, please return to:

The Secretary of the Swiss Society of New Zealand (Inc)
Silvia Schuler
Auroa Road
RD 28
Manaia

New Zealand
Permit No. 93966



(Registered at the GPO Wellington as a Magazine)

Monthly Publication of the Swiss Society of New Zealand (Inc)

HELLO CHILDREN!

Where does helium come from?



On the Earth, helium comes from natural gas deposits in the atmosphere. The atmosphere contains about 5 parts of helium per million parts of air. Helium is a lightweight gas and chemical element and makes up only a small fraction of the Earth's matter. But it is one of the most common elements in the universe. The Sun and other stars are made mostly of helium and hydrogen. The energy of these stars is produced when hydrogen atoms join together to form helium atoms.

Because helium is so light, it constantly escapes from the atmosphere and drifts into space. But the lost helium is replaced by radioactive minerals that shoot out alpha particles. Helium is also used to fill scientific balloons. The balloons rise to high altitudes, because helium is lighter than air. In air, helium has 92 per cent of the lifting ability of hydrogen. It is safer than hydrogen because it will not burn, as hydrogen will.



FACT FILE

Divers sometimes breathe a mixture of helium and oxygen to avoid a painful illness called nitrogen narcosis. Nitrogen narcosis usually occurs at depths below 30 metres (100 feet).



"Welcome to SWISS Business. Please take a bed."

Stretch out in your spacious lie-flat seat for the ultimate in sleeping comfort. And enjoy the extra legroom and our attentive service.

To find out what more SWISS has in store for the discerning traveller call 09 977 2388, your travel agent or visit swiss.com



A STAR ALLIANCE MEMBER

swiss.com