



Bulletin mensuel 176

Juin 2018



Société DE VOLCANOLOGIE GENÈVE

c/o Jean-Maurice Seigne, Chemin de L'Etang 11, CH-1219 Châtelaine, SUISSE
(www.volcan.ch, E-MAIL: bulletin@volcan.CH)

Sommaire

- 3 Nouvelles de la société
Réunion du 11 juin 2018
Correctif
Le soufre
- 4 Un peu de Chimie : Le soufre
- 5 Actualité volcanique
- 6 Micro reportage
À l'assaut du Rinjani
- 9 Dossier
Dans la Bouche de Fogo
- 14 Actualité Hawaïenne
- 15 Voyage
L'Aventure sur l'Altiplano Chilien



Couverture: *Le Fogo en éruption*
Photo © Floriane Chouraqui

A ne pas oublier

La prochaine réunion, le lundi 10 septembre 2018.

Derniers délais pour le prochain bulletin:

L'envoi de votre article, photos et micro-reportage avant le 15 août à bulletin@volcan.ch

Un grand merci d'avance

Bulletin / Cotisations

Les personnes intéressées par une version électronique du bulletin mensuel de la SVG à la place de la version papier, sont priées de laisser leur adresse électronique, avec mention «Bulletin» à l'adresse suivante:

bulletin@volcan.ch

et ... le bulletin du mois prochain vous parviendra encore plus beau qu'avant.

Cotisation annuelle à la SVG
de janvier à décembre

Normal : 70.- SFR
Soutien : 100.- SFR ou plus.

Paiement membres Suisses:

CCP 12-16235-6
IBAN (pour la Suisse)
CH88 0900 0000 1201 6235 6

Un paiement en € est possible:

Normal : 65 €
Soutien : 93 € ou plus.
Paiement membres étrangers:
RIB, Banque 18106, Guichet 00034,
No compte 95315810050, Clé 96.
IBAN (autres pays que la France):
FR76 1810 6000 3495 3158 1005 096
BIC AGRIFRPP881

Impressum

Bulletin de la SVG No 176
4 juin 2018
24 pages
Tirage 250 exemplaires

Rédacteur SVG: J. Kuenlin
Mise en page: J. Kuenlin/PY. Burgi
Corrections : Jean-Maurice Seigne
Impression : F. Cruchon et le comité

Nous remercions : Hélène Koch, Philip Jenkins, Nathalie Duverlie et Floriane Chouraqui pour les textes et les photos.

Ainsi que toutes les personnes, qui participent à la publication du bulletin de la SVG.

Ce bulletin est uniquement destiné aux membres de la SVG. Il est non disponible à la vente dans le commerce et sans usage commercial.

Avec le soutien de la
 **Loterie Romande**
www.entraide.ch



Nouvelles de la société

Réunion du 11 juin 2018

à 20h00 à la Maison de quartier de Saint-Jean, Genève

Avec comme thème:

DANS LA BOUCHE DE FOGO

Du Volcanisme Géologique au Volcanisme Socio-Politique

Par Floriane Chouraqui



NOTE : la séance commencera à 20h précises

Correctif

Un petit problème de transfert de fichier a eu comme résultat que l'impression de la page 4 sur le soufre est totalement illisible dans le bulletin 175. Comme cette page était intéressante au vu des démonstrations que nous avons eu lors de la séance du 14 avril, nous vous la remettons, cette fois en qualité lisible



Le soufre est l'élément chimique de numéro atomique 16, de symbole S. C'est un membre du groupe des chalcogènes.

Le corps simple soufre est un non-métal d'aspect jaune pâle. Il brûle avec une flamme bleue qui émet une odeur particulièrement suffocante (le dioxyde de soufre SO_2). Il est insoluble dans l'eau et dans la plupart des solvants polaires, mais est soluble dans les solvants apolaires et fortement dans le disulfure de carbone (CS_2). Il se trouve natif dans la nature, éventuellement dans des gisements d'où il peut être extrait.

L'élément chimique soufre existe combiné avec la totalité des autres éléments chimiques, hormis les gaz nobles. Les états d'oxydation les plus communs du soufre sont -2 (sulfures), 0 (corps simple), +4

(dioxyde et dérivés) et +6 (trioxyde et dérivés).

- Sa combinaison la plus simple avec l'hydrogène est le sulfure d'hydrogène H_2S , gaz toxique qui présente une odeur caractéristique d'œufs pourris.
- Le soufre existe combiné avec l'oxygène dans plusieurs oxydes, dont le dioxyde de soufre SO_2 et le trioxyde de soufre SO_3 , de nombreux oxoacides et dans les oxoanions correspondants.
- Ses combinaisons avec le carbone se trouvent dans le pétrole, les gisements de gaz naturels et dans certains acides aminés.
- Ses combinaisons avec les métaux sont essentiellement sous formes de sulfures et de sulfates.

<https://fr.wikipedia.org/wiki/Soufre>