

Silice

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

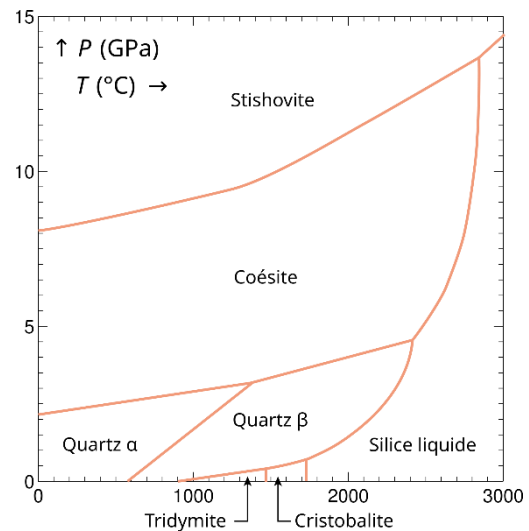
La **silice** est la forme naturelle du dioxyde de silicium (SiO_2) qui entre dans la composition de nombreux minéraux. La silice existe à l'état libre sous différentes formes cristallines ou amorphes, et combiné à d'autres oxydes (Al_2O_3 , FeO , MgO , CaO , Na_2O , K_2O , etc.) dans les silicates.

Les silicates sont les constituants principaux du manteau et de l'écorce terrestre. La silice libre est également très abondante dans la nature, sous forme de quartz, de calcédoine et de terre de diatomée. La silice représente 60,6 % de la masse de la croûte terrestre continentale. Après l'oxygène le silicium est l'élément le plus abondant dans la lithosphère (27 % en masse).

[...]

La silice cristallise sous plusieurs formes minérales en fonction de la température et de la pression de cristallisation. Par température de fusion, voici les polymorphes de la silice :

- stishovite ($p_f = 1\,200\text{ °C}$) ;
- quartz (α ou β) ($p_f = 1\,650\text{ °C}$) ;
- tridymite ($p_f = 1\,670\text{ °C}$) ;
- calcédoine ($p_f = 1\,700\text{ °C}$) ;
- cristobalite ($p_f = 1\,713\text{ °C}$) ;
- coésite.



Quartz

<https://facts.net/quartz-facts/>



Cristobalite

<https://www.mindat.org/min-1155.html>