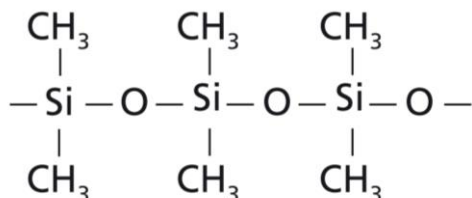


1. Opiš nebo vytiskni a nalep následující zápis (i s obrázky) do školního sešitu: (učebnice str.64-67)

Křemík

Druhým nejrozšířenějším prvkem na Zemi je **křemík**. Jeho sloučeniny jsou obsaženy v řadě nerostů a hornin. Křemík se používá v elektronice k výrobě mikročipů a při výrobě solárních článků. Křemík vytváří dvouprvkové sloučeniny s vodíkem, které nazýváme **silany**.



*Strukturní vzorec části
konkrétního silikonového řetězce*

Velmi významné sloučeniny křemíku jsou silikony – netečné, nehořlavé látky. Používají se jako tmely, lepidla a mazadla. Jsou zdravotně nezávadné, slouží proto k výrobě zdravotnických pomůcek.

Polokovy

Polokovy jsou pevné prvky, které se využívají jako polovodiče. Mají některé vlastnosti kovů i nekovů. Vzhledově se podobají kovům. Na rozdíl od kovů jsou však špatnými vodiči tepla a elektrického proudu.

Elektrická vodivost polokovů se zvyšuje s rostoucí teplotou nebo vlivem atomů příměsových prvků. Nejvýznamnějšími polokovy jsou vedle křemíku také **germanium** a **arsen**. Používají se k výrobě polovodičových součástek, integrovaných obvodů a čipů. Sloučeniny arsenu jsou velice jedovaté a vědci se domnívají, že mohou být karcinogenní. Do životního prostředí se dostávají zejména spalováním nekvalitních fosilních paliv.

2. Vypracuj cvičení v pracovním sešitě:

str.33/ 1,2,4 + slovníček

str.34/ 1,2,3,4,5,6 + slovníček

3. Podívej se na následující video (viz. odkaz):

<https://edu.ceskatelevize.cz/video/1924-solarni-panely>