

испарява въ въздуха, та производи такъвъ студъ, щото живакътъ въ топчето на термометра замръзва. Ако направимъ този опытъ надъ алкооленъ термометъръ, то спиртътъ ще да ся истуди отъ — 50° до — 60° , наспротивъ температурѣ-тъ на въздуха. Може да ся произведе още по-голямъ студъ, ако духамы наквасено-то топче, или като го туримъ подъ похлупака на пневматическѣ-тъ машинѣ.

Растворъ отъ симпуристѣ кисел. въ водѣ смуче изъ въздуха кислородъ, та образува симпурнѣ кислоти (SO_3). Друго-яче симпурна киселота ся добыва, като ся вари симпуръ въ азотнѣ кислотѣ, отгдѣто ся добыва смѣсъ, състоящъ отъ симпурнѣ кислотѣ азотнѣ кислотѣ, и водѣ. Този смѣсъ ся прѣварява и понапрѣдъ истича азотна-та к. размѣсена съ малко водѣ; най сѣтнѣ като ся повдигне температура-та на 338° , то въ прѣемника начина да тече *ягка симпурнѣ кислотѣ*. Симпурна-та к. дѣйствува като отрова на стомаха, за това ако ся случи да събка нѣкой та да испие симпурнѣ к. този часъ трѣбува да ѣде магнезіѣ смѣсенѣ съ водѣ. Магнезія-та ся съединява съ симпурнѣ-тъ к. та образува соль, за коѣ-то има да споманемъ по-послѣ.

Освѣнъ това симпуръ ся съединява и съ водорода, та прави **СИМПУРОВОДОРОДНѣ КИСЛОТѣ** (SH), единъ отровенъ газъ, кой-то вонѣ на развалено яйце, а смѣсенъ съ водѣ въ техника-тъ и Хымиѣ-тъ чясто ся употрѣбява.

Трете по-главно съединеніе на симпура е **СИМПУРЕНЪ ВЪГЛЕРОДЪ** ($S_2 C$), кой-то ся образува кога ся тури симпуръ на разгорены въглены, та ся испарява, а парата ся пропуца прѣзъ водѣ. Той