

металъ, кой-то прилича на сребро и тогава може да ся кове. При температурѣ 350° живакъ-тъ ври и много ся испарява. Плътность-та на течень живакъ е 13,8 за това у него плувать всички тѣла, кои-то въ водѣ потъватъ.

Живакъ ся растопява въ азотнѣ кислотѣ, на коѣ-то главно свойство е да растопява всички други металы освѣнь желѣзо-то; живакъ смѣсенъ съ металы образува АМАГАМЫ.

Пара-та отъ живакъ какво-то и неговы-тѣ съединенія сѣ тврѣдѣ врѣдителны за здравие-то: докарватъ трыпки по тѣло-то, течение на лигы и други такыва; за това не е добръ да ся дръжатъ вътрѣ у стаи-тѣ.

Въ техникѣ-тѣ живакъ ся упопрѣбыва за пълненіе термометрически и барометрически цѣви; а амалгама-та му съ злато — за позлатяваніе сребърны направи. Въ лѣкарство-то живакъ-тъ както и неговы-тѣ съединенія много ся употрѣбывають.

Термометрически цѣви, напълнены съ живакъ, лесно са счупвать и живакъ-тъ ся излива по стаи-тѣ; за това по-добръ бы было да ся купувать термометры, кои-то вмѣсто живакъ сѣ напълнены съ почервенень алкоолъ. — Кога-то една мѣдна дѣсчица ся потърка съ живакъ тя побѣлва, като да е посребрена.

66. Кога-то живакъ ся смѣси съ азотнѣ кислотѣ, той ся разлага въ неѣ и при обыкновенѣ температурѣ, образува АЗОТНОКИСЕЛЪ ЗАКИСЪ ОТЪ ЖИВАКЪ. ($Hg_2 O$) а при по-высока температурѣ, обръща ся на АЗОТНОКИСЕЛЪ ОКИСЪ ОТЪ ЖИВАКЪ ($NO_5 (Hg O)$), кой-то, като изетыне растворъ-тъ, отдѣла ся въ видѣ на малкы бѣлы кристалы. Тази соль ся употрѣбыва за всички други хымически съставы отъ живакъ. Тѣи ако растворъ-тъ ѣ ся