

1536. Защо распаленитъ вжгища чистѣштъ кладенцитъ отъ вредителни газове? — Защото вжглищата тозъ-часъ угасватъ и поглъщатъ бѣрже и въ-голъмо количество задушливитъ газове, вжглекислотата и други. Рудниците и кладенцитъ ставатъ то-газъ достъпни за работницитъ.

1537. Защо прибавянето у водата на единъ късъ печенъ хлѣбъ я прави по-полезна за болнитъ? — Защото обгорената повърхнина на хлѣба поглъща не-чистотитъ на водата и я прави по-здрава. Хлѣбътъ унищожава несмилателността на водата като ѝ съ-общава слаба хранителна способностъ.

ОТДѢЛКА 1. — ВЖГЛЕНА КИСЛОТА

1538. Шо е вжглена кислота? — Газъ, който става отъ съединението на вжлерода съ кислорода. Докторъ Блекъ, английскій химикъ, въ 1755 година, назва този газъ съ име постояненъ въздухъ. — Бейдлей го нарече задушливъ газъ, защото не поддържа дишаньето; инициалното му име е дадено отъ Лавоазъе. Вжлеродътъ образува нѣколко съединения съ кислорода, отъ тѣхъ сѫ забѣлѣжителни особито три: вжглена кислота — CO_2 , окисъ на вжлеродъ — CO , щавелна кислота C_2O_3 , HO . Най-лесниятъ способъ за по-лучаванье на вжглена кислота състои въ туй: по-ливатъ съ силна кислота вжглекиселий варъ: напри-мѣръ: варовититъ камъни, тебеширя, мраморъ и та-кива други.

1539. Кои сѫ главнитъ извори на вжглената кислота? — 1) Вжглената кислота са намѣрва у въз-духа ако и въ малко, но за туй въ постоянно коли-чество; 2) Тя съставя всѣкога произведението на ка-кви и да било вещества; 3) Едно голъмо количество са получава при дишаньето на животнитѣ; 4) Тя е една отъ най-важнитѣ произведения отъ разлаганьето на органическитѣ вещества; 5) Вулканитъ при из-върженнята си изхвърлѣйтъ струи отъ този газъ въ атмосферата; най-послѣ 6) Тя влѣзва въ състава на варовититъ камъни, на мрамора, тебеширя и пр.