

ня, може да докара смърть? — Въглищата като гориже съединяватъ съ кисорода отъ стайнния въздухъ и превращатъ последния въ въгленна кислота, въ окис на въглеродъ и азотъ. — Таквият смърти са случаватъ често. За предпазването имъ тръбва този часъ да са извади человѣкъ отъ таквозъ място и да му са вдъхва прѣсень въздухъ.

1564. Като въглената кислота е по-тежка отъ атмосферния въздухъ и занимава отдолниятъ частъ на стаята, какъ може тя да задуши человѣка, лежащ на одбра на нѣколко растояніе отъ дюшемето? — Всички газове са смѣсватъ по между си, какъто напримѣръ са разлага една капка мастило въ водата. Тъй въ каквото и да било място въ растояние на 6—8 часа смъртоносният газъ сполучва да са разнесе изъ стаята и да задуши заспалия. — Топлината на огъния сѫщо спомага за распространяване на газа.

1565. Какъ може да са познае намѣрва ли са въгленна кислота въ рудниците, въ кладенецъ или въ бѣчова? — Стига да са спусне само една запалена свѣщъ; ако тя гори спокойно и добре, ще каже че нѣма никаква опасностъ, ако ли пламъкъ ѝ отслабне или угасне, тамъ има въгленна кислота.

1566. Защо работникътъ спушта въ кладенеца запалена свѣщъ преди да влезе въ него самъ? — За да познае намѣрва ли са въ кладенеца въгленна кислота.

1567. Защо преди да влезатъ въ кладенецъ спушчатъ въ него варъ? — Варъта поглъща въглената кислота и прави въглекисела варъ.

1568. Ако е потребно да са извади нѣкой задувенъ изъ бѣчова или изъ кладенецъ ѩо тръбва да са прави? — Потребно е да са налье въ тѣхъ стопение отъ амониакалина соль, парливи кали (натъръ,) варъ или нѣколко ведра вода.

1569. Какво дѣйствие показватъ амониакътъ, парливи (костикъ) кали и натрѣтъ на въглената кислота? — Тѣ сѫ съединяватъ съ нея и образуватъ въглекисели соли отъ амониакъ, отъ кали или отъ натъръ.

1570. Защо парливата варъ поглъща въглената