

1517. Защо каменният въгленъ представя превъзходно горливо вещества за домашно употребение? — Защото: 1) той съдържа голъмо количество въглеродъ и водородъ въ стегната добра форма; 2) кога гори дава приятен пламъкъ; лесно са запаля; има по-голъма лучениспускателна способност и сгръва стантъ по-добре, отъ колкото други горливи вещества.

1518. Що е коксъ? — Камъният въгленъ, очистенъ отъ смолата си чрезъ изгоряване. Поради туй коксътъ гори по-лошо отъ камъният въгленъ.

1519. Що е сгуръя? — Стъкловидни или желъзисти остатки, които оставатъ подиръ горѣньето на кокса или на каменният въгленъ въ стъклареки или желъзничареки занаети.

1520. Защо сгуръята не гори? — Защото по-голъмата частъ отъ въглерода и водорода ѝ е разнесенъ, а остатъкътъ който образува сгуръята не е горливъ.

1521. Защо камънитъ не гори? — Защото 1) тъ не заключаватъ въ себе ни водородъ, ни въглеродъ, какъто каменният въгленъ; 2) елементитъ, които влизатъ въ състава на камънитъ, са намърватъ всеч въ съединение съ кислорода и не могатъ пакъ да са съединяни съ него, за да произлъзатъ горѣнъе. — Камънитъ по-голъмата частъ сѫ естествени съединения отъ различни окиси. Почти всичките състоицътъ

Отъ кремнеземъ, (кремъч и кислородъ)

Отъ глиноземъ (алюминий и кислородъ)

Отъ варъ (калций и кислородъ.)

Отъ магнезия (магнезий и кислородъ),

Отъ разни окиси на марганецъ и желъзо.

Отъ кали (потасиумъ и кислородъ).

Отъ сода или натъръ (натрий и кислородъ)

Рѣдко тъ съдържатъ цирконъ, глицинъ; но понѣкога съдържатъ съра и въгленъ и тогазъ сѫ горливи.

1522. Що е сажди? — Черенъ димъ, получаванъ въ трубата на пещта отъ смолисти и катранисти вещества.

1523. Що е дървенъ въгленъ? — Дърво изложено,