

каменний вѣгленъ; на противъ той гори при по-висока температура и дава твърдѣ по-малко пламъкъ. Коксътъ е сжщъ вѣгленъ само лишенъ отъ водорода и водородисты съединения, и е съставенъ колкото е възможно отъ чистъ вѣглеродъ.

203. *Защо коксътъ и гасенитъ вѣглища сж по-леки отъ обикновеннитъ вѣглища?* — Въ тѣхъ има много малко породи, изъ които при първото горѣние сж са отдѣлили газове и други лѣтущи вещества.

204. *Защо сурвото топливо не гори?* — Защото не ся запала.

205. *А защо са не запала?* — Защото, до дѣто то е сурово и влажно, топлината ся получава и разнася за да превърне въ пара водата съ която е напоено. Туй превращанье на водата въ пара ся придружава отъ погълтаньето на голѣмо количество топлина; и температурата на сурвото топливо ся повишава много мѣчно и съ твърдѣ голѣма мѣка може да ся запали.

206. *Защо сухото дърво гори по-добрь отъ сурвото?* — Защото въ сухото дърво нѣма вода, която ще трѣбва по-напредъ да го преобърне въ пара; напотивъ порозитѣ му съдържатъ въздухъ, който спомага на горѣнието.

207. *Защо дѣл трѣски дърво горѣтъ по-добрь отъ една?* — Защото едната отъ трѣскитѣ, която стои отъ страната или отгорѣ на другата, играе, относително послѣдната роль, на непрестаненъ налитель; той ускорява горѣнието а и еама ся намѣрва подъ влиянието на туй ускорено горѣние. Безсумнѣно силата на горѣнието ще бжде съразмѣрна съ количеството на топлиното, ако само въздухътъ може да иде свободно и колкото трѣба.

208. *Защо дървото или хартията не горѣтъ, ако по-напредъ ги потопѣтъ въ растопена потасеа или фосфорно-киселъ варъ?* — Защото потасеата и фосфорно-киселий варъ сж вещества които не горѣтъ, тѣ сж видъ пепель, разложенъ отъ по-първо горѣние; за това ако потопимъ дървото въ растопенни алкали или земи ний замѣстими горливата повърхнина съ негор-