

свѣтлинѣ; защо-то на слънце ся запалва, та докарва пожаръ.

Чистъ фосфоръ (смѣсенъ съ двоенъ окисъ отъ олово), употрѣбыва ся за правеніе на кыбритны клечицы, фосфорнѣ кислоты и фосфорокиселы соли, кои-то влизать въ работѣ у техникѣ-тѣ и медицинѣ-тѣ.

37. Фосфоръ-тъ, като гори, съединява ся съ кислорода, та образува **ФОСФОРНѢ КИСЛОТѢ** (PO_5), една бѣлѣ парѣ, коя-то ся топи въ водѣ. Въ съединеніе съ водородъ дава **ФОСФОРНЫЙ ВОДОРОДЪ** (PH_3), въздухообразно тѣло, кое-то дѣха на вонящѣ рыбѣ, и кое-то има това особено свойство, че, кога ся досѣгне до въздуха, отъ само себе ся запалва.

Тоя послѣдній газъ ся образува въ блатисты мѣста, гдѣто гнижѣтъ растенія; нощѣ може да ся видятъ него-вы-тѣ мехурчета, да ся блѣщатъ надъ водѣ-тѣ и завчасъ да угасватъ; за това туй явленіе ся нарича *Блудящій огонь*. (feu follet)

9. АРСЕНИКЪ (МИШАКЪ) $As = 937,0$.

38. *Арсеникъ* ся намира въ природѣ-тѣ и чистъ и смѣсенъ съ симпуръ, желѣзо и другы металы.

Металный Арсеникъ е твърдъ, съ оловенъ шаръ (боѣ), тяжкъ и твърдѣ лѣскавъ. Отъ нагрѣваніе ся прѣобрыща на бѣлѣ парѣ, а тая пара ся олѣна по студены прѣдмѣты като на оглядало и распрьсква дѣхъ като отъ чесновъ лукъ, който дѣхъ е много отровенъ.

39. Най-главно съединеніе на арсеника съ кислорода е **АРСЕНИСТА КИСЛОТА** ($As O_3$), въ търговіѣ-тѣ извѣстна подъ име **БѢЛЪ АРСЕНИКЪ** (мышеморъ), кой-то ся образува като ся нагрѣе арсеникъ въ въздуха. Тя е на глѣдъ като бѣлѣ криста-