

выше. Если количество ея доходить свыше 5%, то такой мѣль слѣдуетъ уже назвать *известковымъ мергелемъ*. Такъ на примѣръ приводимый мною выше анализъ мѣла съ *Куренька* съ 94,9% Ca Co^3 содержитъ *кремнекислоты* 2%, *линозема* 1,6% и около 1% окиси желѣза. Хотя *Борисякъ* и не описываетъ недостатковъ этого мѣла, но нужно полагать по составу, что онъ звонокъ, грубъ (жостокъ) — плохо мараетъ. Остальныя разности глинистаго мѣла описаны въ мергеляхъ.

IV. *Глауконитовый мѣль* обыкновенно залегаетъ въ самыхъ нижнихъ горизонтахъ мѣла бѣлаго; хотя и встрѣчается, въ частности въ видѣ прослоевъ, среди этого послѣдняго. *Зеленый* (луково-зел.) *глауконитъ* — минералъ — составленный изъ кремнекислой закиси желѣза, съ измѣнчивыми основаніями алюминія, калия, магnezіи и др.

Углекислая вода (почвенная, дождевая), имѣя доступъ къ *глауконитовому мѣлу* — зеленаго цвѣта, или къ такъ называемому *крупчатому мѣлу*, выщелачиваетъ основанія. Затѣмъ кремнекислая закись желѣза переходитъ въ *углекислую*, — и уходитъ въ видѣ раствора, отлагаясь въ ближайшемъ слоѣ въ видѣ *сферосидерита* или, окисляясь, переходитъ въ водную окись желѣза. Соли калия, уходя, способствуютъ дальнѣйшему разложенію кремнекислыхъ соединеній и распаденію ихъ на составныя части. Вотъ причина почему *глауконитовый мѣль* всегда источенъ крупными *трубчатыми ходами*.

А такъ какъ эти послѣдніе, въ свою очередь, чрезвычайно облегчаютъ циркуляцію воды въ плотной породѣ, то вмѣстѣ съ разрушеніемъ и удаленіемъ глауконита, слѣдуетъ и истачиваніе самого мѣла. Раствореніе это требуетъ только мягкой дождевой воды и изобилія свободной углекислоты въ растворѣ.

[Въ обыкновенной проточной водѣ только 4% CO_2 . Но чистая стоячая вода способна растворить, при обыкнов. давленіи, — при 0° — на 1 объемъ — 1,8^{об.} (или 180%); и при 10° — 1,15^{об.} (т. е. 115%)] углекислоты.

Но тотъ же самый *глауконитовый мѣль* вовсе не будетъ носить того характера ноздреватой породы, какъ только что было описано, если онъ прикрытъ сверху плотными пластами мѣла,