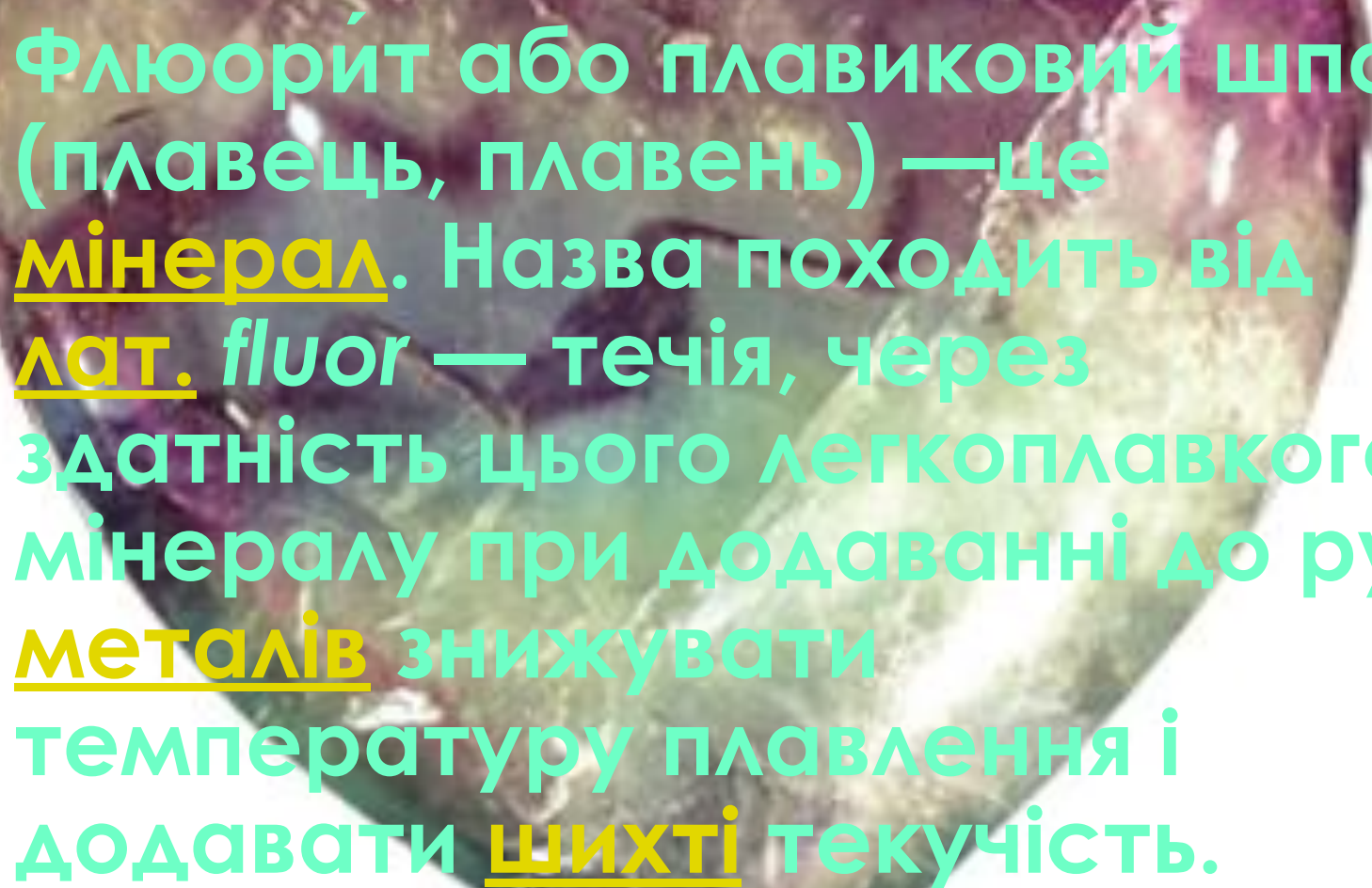




Флюорит

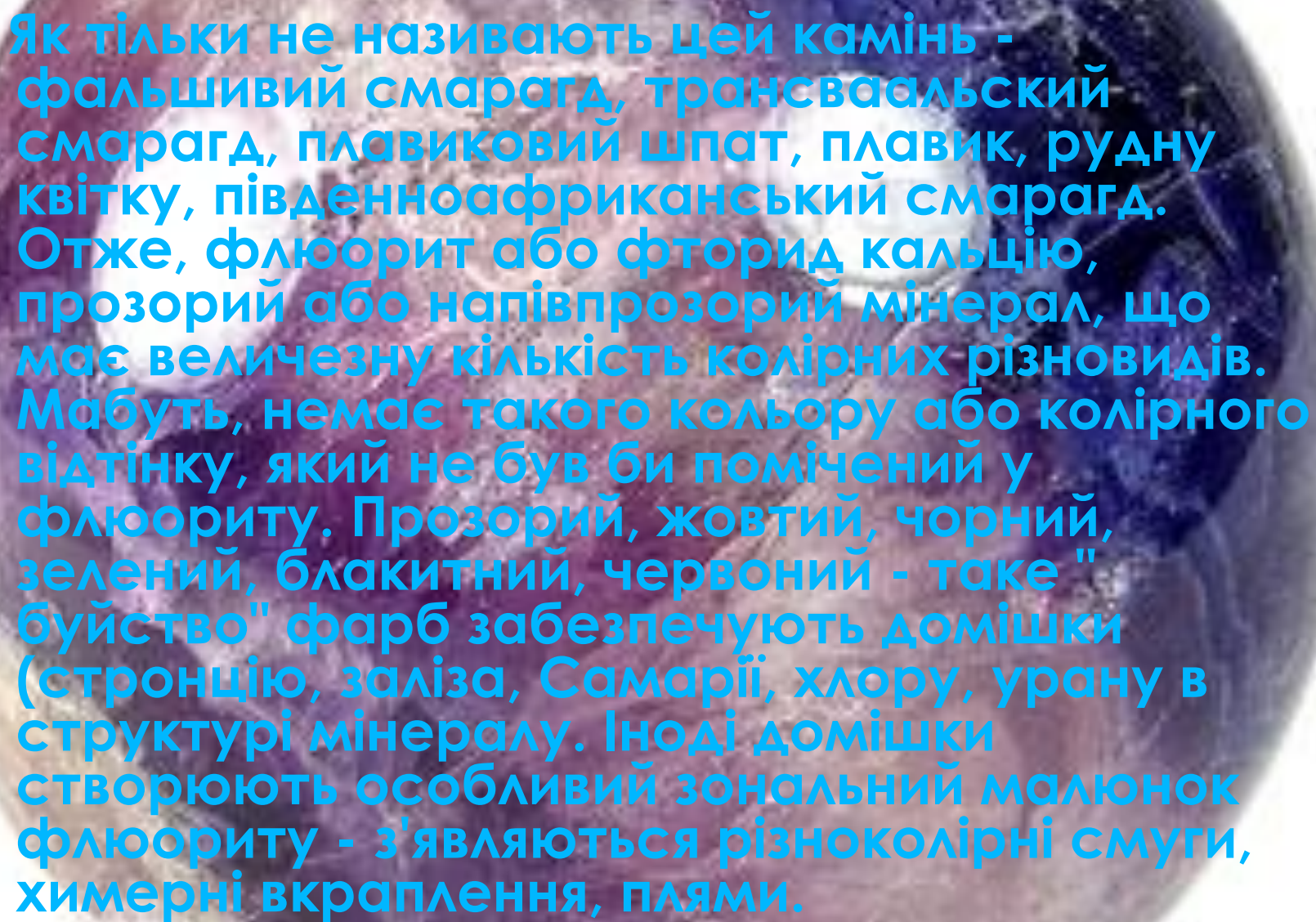


Флюорит або плавиковий шпат (плавець, плавень) —це мінерал. Назва походить від лат. fluor — течія, через здатність цього легкоплавкого мінералу при додаванні до руд металів знижувати температуру плавлення і додавати шихті текучість.

Загальний опис

Забарвлення буває найрізноманітнішим: найхарактерніша фіолетова і зелена, рідше — блакитна, жовта, рожева, часто перемішуються зелені і фіолетові смуги. Оптичний флюорит безбарвний. Блиск скляний. Просвічує або прозорий, темні різновиди просвічують, рідше непрозорі. Твердість 4, густина 3,2. Крихкий. Спайність досконала по октаедру. Сингонія кубічна. Форма кристалів — куби або октаедри. Характерні двійники проростання. Зазвичай мінерал утворює щільні або зернисті маси, або шестоваті і радіально-променисті агрегати.

Флюорит зустрічається, головним чином, як жильний мінерал в асоціації з кальцитом, баритом, кварцем, а також з сульфідами свинцю, цинку і інших металів, рідше — в пегматитах.



Як тільки не називають цей камінь - фальшивий смарагд, трансваальський смарагд, плавиковий шпат, плавик, рудну квітку, південноафриканський смарагд. Отже, флюорит або фторид кальцію, прозорий або напівпрозорий мінерал, що має величезну кількість кольорних різновидів. Мабуть, немає такого кольору або кольорного відтінку, який не був би помічений у флюориту. Прозорий, жовтий, чорний, зелений, блакитний, червоний - таке "буйство" фарб забезпечують домішки (стронцію, заліза, Самарії, хлору, урану в структурі мінералу. Іноді домішки створюють особливий зональний малюнок флюориту - з'являються різнокольорні смуги, химерні вкраплення, плями.

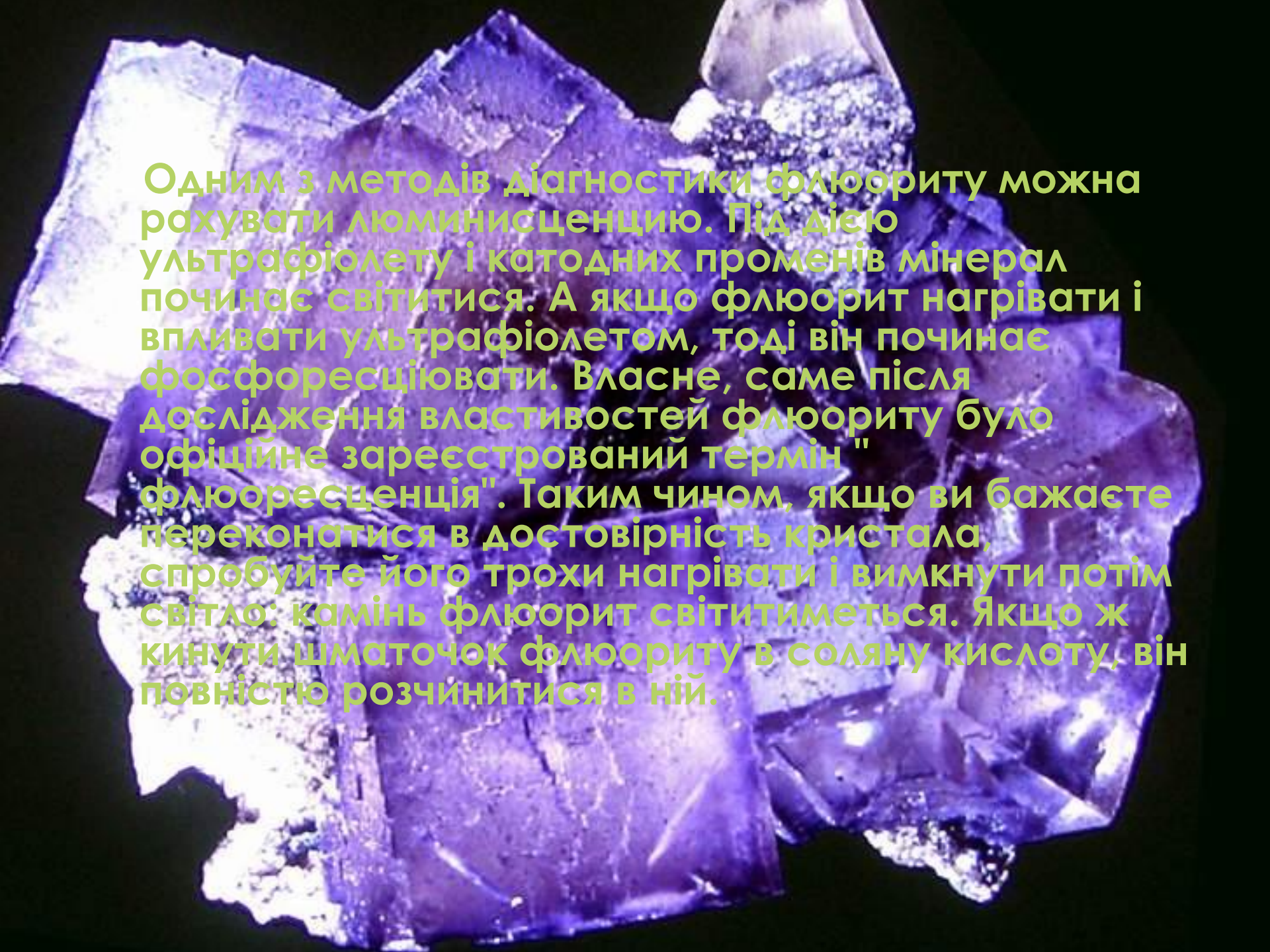


Garnaud



Trina Artamonova





Одним з методів діагностики флюориту можна рахувати люминисценцію. Під дією ультрафіолету і катодних променів мінерал починає світитися. А якщо флюорит нагрівати і впливати ультрафіолетом, тоді він починає фосфоресцювати. Власне, саме після дослідження властивостей флюориту було офіційне зареєстрований термін "флюоресценція". Таким чином, якщо ви бажаєте переконатися в достовірності кристала, спробуйте його трохи нагрівати і вимкнути потім світло: камінь флюорит світитиметься. Якщо ж кинути шматочок флюориту в соляну кислоту, він повністю розчиниться в ній.



Дякую за увагу

класу

Михайло

Виконав: учень 8-А

Асінгеров