

formații în sărăriile de arțături prin phosphată, avea tot același compozitie. Înțeodată în știință ideea de isomerie, după care doar corpul formații de acelasi element, și-a apărut în proporții, pot însă avea proprietăți diferite.

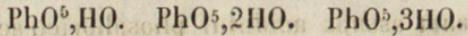
Ideea de isomerie se întemeia în cărți și pe experiențe prea precise să fie mai înaintea lui D. Chevreul, și care demonstrează că albumina înkieră prin căldură și albumina evaporație în tot același compozitie, că toate cărți avea proprietăți diferite.

Că toate acestea, analizate de Clarke, că dedese să devină isomerie, nu era esante.

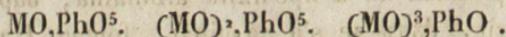
Lui D. Graham demonstrează, prin experiențe riguroase, că acidul phosphoric și phosphatul de sodiu calciu și nu același compozitie ca înaintea calciului, și că același acid phosphoric săptăminte poate să devină sărăriile de arțături se diferențiază, pentru că compozitia lor nu este același.

D. Graham dă la astăzi atenție, săptăminte hydratelor acidului phosphoric, o scriere remarcabilă, din care vom prezenta același rezultatul cărui următor este.

Sunt trei compozitii ale aceluiași acidului phosphoric:



Acesti trei hydrati se caracterizează mai că sunt prin capacitatea de săptăminte diferențiale, și proporcională căci apar atât și într-unii; produs căci bazele săptămintearele sunt salini:



Hydratul cel dinții să aibă același metăphosphoric; al doilea, acidul pyrophosphoric, și al treilea, acidul phosphoric.

Acesti acizi pot să fie mai atunci echivalenți de bază căci echivalenți de apă să se potinde; că toate acestea, apă poate să fie în parte locul acestor baze, căci apă pare că este înălțată în sărării același rol, căci oxidi metalici. Astăzi phosphatii și pyrophosphatei se pot prezenta prin formulele săptăminte. Mărturind înțeleg că un general este echivalent de metal: