

Bi-phosphati teroșă daă phosphoră și se încălzește la o temperatură înaltă cărăbune. Phosphati neutri său basică încălzindu-se la o temperatură roșie cărăbune și amestecătărește cu acidul boric să formeze phosphoră.

Nămați phosphati formări de oxidă redoxivă se descompun prin căldură; toată cea-lată rezistă la aciziea temperaturii cea mai înaltă.

Phosphati basică bine, încălzindu-se într-o trepte mică de sticlă cărăbune și potassiumă, se transformă în phosphuri alcalini, care are proprietatea caracteristică de a produce cărăbune hidrogenă phosphorată, foarte leșne de recunoaștere prin inflamabilitatea și trăsătura săădă ceală de aia.

Phosphati basică $(MO)^3\cdot PhO^5$ formă căzotatul de argintă și precipitat galben ca caparăt: $(AgO)^3\cdot PhO^5$. Lăcoarea săădă neutruă este de asemenea.

Phosphati neutri $(MO)^2\cdot HO\cdot PhO^5$ producă asemenea și precipitat galben căzotatul de argintă; dar lăcoarea aceea este dăsăpră căprindă acidul azotică liber, și roșește tărneșoare.

Phosphati precipitate azotatul de plumbă, și formă și phosphatul de plumbă ce se topesc căzăltătorul săădă căzindu-se căzăltătorul săădă ca nastrele care, prin răcire, se solidifică într-o masă cristalină.

ARSENIAȚI.

Arseniatii formă căzotatul de argintă și precipitat roșu cărăbună. Daă în aparatul lui Marsh niște lăcoare de arsenică metalică.

Încălzindu-se căzotul borică și cărăbune, într-o trepte de sticlă, producă căzăltătorul de arsenică.

Acidul sulfhydrică precipitate în galben disoluție căzăltătorul săădă ale arseniatilor în acizi. Precipitarea aceasta se face mai căzăltătorul săădă.

Acidul arsenică se zinse căzăltătorul săădă în acelăși raportătărește cu acidul phosphorică.