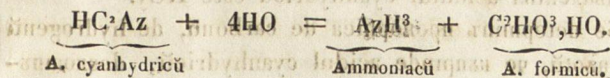


Acidul chlorhydrică lichid descompune acidul cianhydrică; când se amestecă acești doi acizi, atunci se observă o înălțare mare de temperatură, și peste câte-va ore se găsesc kristale de chlorhidrată de amoniacă în lichoare. Această descompunere este repede mai că seamă când se încălzesc în cet amestecătura: acidul cianhydrică, în presențea apei ce cuprinde pe acidul chlorhydrică, se desdoșe în amoniacă și în acidă formică.



Formiatul de amoniacă se descompune către 200. în apă și acidă cianhydrică: $\text{AzH}^3, \text{HO}, \text{C}^2\text{HO}^3 = \text{HC}^2\text{Az} + 4\text{HO}$.

Transformarea cea lesă a acidului cianhydrică în amoniacă și în acidă formică face a se pricene pentru ce se dobândesc adesea numai nișe cantități mici de acidă cianhydrică când se tractă cyanurul de mercură printr'în prisos mare de acidă chlorhydrică. Se încelesc încă că se poate întâmpla ca acidul chlorhydrică și cyanurul de mercură să cuprind înăl aeră alțiia să prodăcă numai acidă formică și chlorură indoit amoniacomercurial, fără a forma acidă cianhydrică (Pelouze).

Acidul cianhydrică este zna din otrăvile cele mai aktive și cele mai săvite ce se cănosk. Kontra-otrăvă a acidului cianhydrică este chlorul și amoniacul; însă este rar ca acești doi reactivi să poată fi administrați la vreme spre a ția acția cea repede a acidului prussică asupra economiei animale.

Composiție. — Când se încălzesc potassiumă într'în clopot ce cuprinde acidă cianhydrică gazos, atunci se recunoașcă că metală acesta se combină că cyanogenul căprins în acidul cianhydrică spre a forma cyanură de potassiumă, și că volăntă se micșorează de cămătate; residă este hydrogenă cărat.

Daă se va adăoga la cămătatea densității hydrogenului cămătatea densității cyanogenului, atunci se va dobândi că cămătate reprezentă aproape densitatea aerărlă de acidă cianhydrică: