

TERATOLOGIA.

MONSTRUOSIDAD POR INCLUSION.

Mr. Chassaignac presentó á la Academia Médica de Paris la fotografia de un tumor enorme, constituido por un feto anormalmente desarrollado, y estirpado felizmente con el constrictor lineal por el profesor Pancoast, de Filadelfia.—Un niño de dos años tenia en la parte lateral izquierda de la cara y del cuello, un tumor congénito muy voluminoso. A traves de la superficie de este tumor, constituido por cinco lóbulos principales, se distinguian á primera vista dos manos y dos piés.—La diseccion, practicada despues de la ablacion, descubrió en la masa adiposa una porcion considerable del intestino, un estómago, un recto y algunas piezas huesosas de la pelvis. El profesor Pancoast, despues de haber recogido hasta donde fué posible el pediculo del tumor, lo rodeó con una fuerte cadena de constrictor lineal, y haciendo marchar al instrumento con una prudente lentitud, obtuvo por fin la separacion total sin efusion de sangre. La herida supuró muy poco, y la curacion se logró sin accidentes. (Gazette Médicale de Paris n. 16 Avril 17—1869.)

REVISTA QUÍMICO-FARMACÉUTICA.

Nuevo procedimiento para reconocer la presencia del alcohol en el cloroformo, por M. A. Blachez.

Muchos procedimientos han sido indicados para reconocer la presencia del alcohol en el cloroformo. El que sigue prueba igualmente bien. En una probeta bien seca se colocan algunos gramos de cloroformo y se añade una pastilla entera, igualmente bien seca, de potasa cáustica; se agita entonces la mezcla por medio de una baqueta de vidrio, evitando romper la pastilla. Se dejan ambas sustancias en contacto durante cuatro ó cinco minutos, y despues se saca la potasa. Se agrega entonces al cloroformo un volúmen casi igual de agua destilada, se agitan ambos líquidos por algunos minutos, se decanta la parte acuosa que sobrenada y se le trata por algunas gotas de solucion concentrada de sulfato de cobre. Si el cloroformo está alcoholizado, se formará desde luego un precipitado mas ó menos abundante de óxido cúprico hidrotado. Si está puro el líquido conservará su transparencia. En aquel caso, la potasa, que es insoluble en el cloroformo, se disuelve en el alcohol; por consiguiente, si el cloroformo está falsificado con el alcohol, se disolverá la potasa; el agua que se emplea despues la disolverá tambien, con lo que basta para que siendo tratada por la solucion cúprica dé la reaccion siguiente:

