

NOTIZIE SCIENTIFICHE

CHIMICA

Composizione dell' urina degli erbivori (BOUSSINGAULT)

L' analisi delle seguenti urine è stata fatta immediatamente dopo l' emissione.

<i>Urina di porco</i>	<i>Urina di vacca</i>
Urea	Urea
Bicarbon. di potassa	Ippurato di potassa.
Carbon. di magnesia	Lattato di potassa .
Carbonato di calce	Bicarbonato di potas.
Solfato di potassa .	Carbonato di magnesia
Fosfato di potassa	Carbonato di calce .
Cloruro di sodio .	Solfato di potassa .
Lattato alcalino	Cloruro di sodio . .
Acido ippurico . .	Silice.
Silice.	Acido fosforico . .
Acqua e materie orga-	Acqua e materia in-
niche indetermin. 979,14	determinata . . .
1000,00	1000,00

Urina di cavallo nutrito con trifoglio verde ed avena.

Questa urina è fortemente alcalina, e lascia depositare, nell' istante stesso in cui viene emessa, un sedimento calcareo abbondantissimo. Come gli ultimi getti sono torbi, e

probabili che parte del deposito cominci diggià a formarsi nella vescica dell'animale.

Urea	31,00
Ippurato di potassa. . .	4,74
Lattato di soda	11,28
Bicarbonato di potassa .	8,81
Carbonato di calce . . .	15,50
Carbonato di magnesia .	10,82
Solfato di potassa . . .	4,16
Cloruro di sodio	1,18
Silice	0,74
Fosfati	1,01
Acqua e mat. indetermin.	910,76
	<hr/>
	1000,00

Urina di vacca alimentata con trifoglio verde.

Era molta alcalina e conteneva come le precedenti dell'acido carbonico libero, cioè i carbonati vi erano allo stato di bicarbonati.

Ossido di mercurio ammoniacale. — (MILLON).
Il protossido di mercurio bagnato con ammoniaca, diviene di color giallo carico. Disseccando sull'acido solforico il nuovo composto, imbrunisce. Secondo Millon il prodotto giallo contiene $4\text{HgO} + \text{AzH}^5 + 2\text{HO}$. Alla temperatura ordinaria sull'acido solforico perde i due equivalenti d'acqua, alla temperatura di 100^0 a 130^0 se ne sviluppa un'altro con qualche traccia di ammoniaca.

Questo composto sarebbe secondo Millon una base energica, capace di scacciare l'ammoniaca dalle sue combinazioni come farebbero la calce e la barite. La potassa e la soda separano tale composto dalle sue combinazioni. Questa base farebbe parte secondo l'A. d'un grandissimo numero di sali ammonico-mercuriali.