



Captura positiva del CO2 y su reciclaje como úrea

Bicarbonato de Sodio	N del Aire	Agua	Úrea	Carbonato NH4	Oxígeno
	Balance:	214.00		214.00	
2NaHCO3+	2N+	H2O=	CO(NH2)2+	NA2CO3+	1.5 O2
168.00	28.00	18.00	60.00	106.00	48.00
2634.00	439.00	282.21	940.71	1661.93	752.57

Es un hecho conocido que si humedecemos Bicarbonato de Sodio (Sodio, un metal) y lo dejamos expuesto al aire, luego de un tiempo olerá a orina (úrea). Esto es porque los bicarbonatos capturan Nitrógeno del aire

It is a known fact that if we moisten Baking Soda (Sodium, a metal) and leave it exposed to air, after a while it will smell like urine (urea).

This is because bicarbonates capture Nitrogen from the Air.

El Metal Olvidado:

Usualmente conocemos al: H_2CO_3 como Ácido Carbónico.....

porque siempre pensamos al Hidrógeno como un Gas y nos

olvidamos que es un Metal y por tanto al "ácido carbónico" podemos llamarlo:

H_2CO_3 Carbonato de Hidrógeno

tal como el: NA_2CO_3 Carbonato de Sodio

Y, lo mismo que el segundo, al pH adecuado (alcalino, con NaOH) puede captar CO2:

Gas carbónico	Agua	Carbonato de Hidrógeno
Balance:	62.00	62.00
CO2+	H2O=	H2CO3
44.00	18.00	62.00
710.00	290.45	1000.45

Carbonato de H	Gas CO2	Agua	Bicarbonato de Hidrógeno
Balance:		124.00	124.00
H2CO3+	CO2+	H2O=	2HHCO3
62.00	44.00	18.00	124.00
1000.45	710.00	290.45	2000.91

Y continuamos, esta vez, captando Nitrógeno del Aire:

Úrea del Bicarbonato de Hidrógeno

Bicarbonato de H	N del Aire	Agua	Úrea	
	Balance:	108.00		108.00
HHCO3+	2N+	H2O=	CO(NH2)2+	1.5O2
62.00	28.00	18.00	60.00	48.00
2000.91	903.64	580.91	1936.36	1549.09