

equilibrios en  $N^2$ ,  $P^2 O_5$  y  $K^2 O$  (elementos puros), 1 1,5 2,5; 1 2 3 ó 1 1 2.

—¿Cómo saber pues en que proporción debemos mezclar los abonos simples, para conseguir estos equilibrios? simplemente resolviendo estas reglas de tres, en las que hemos redondeado los resultados, para facilitar las operaciones.

100 kg. de sulfato amónico tienen 20,5 - 21 kg. de  $N^2$   
 x para tener 1 kg. de  $N^2$

$$x = \frac{100}{20,5} = 5 \text{ kg. de sulfato amónico}$$

100 kg de superfosfato de cal — tiene 16 - 18 kg de  $P^2 O_5$   
 x para tener 1,5 - 2 kg. de  $P^2 O_5$

$$x = \frac{100 \times 1,5}{16} = 10 \text{ kg. de superfosfato de cal}$$

100 kg. de cloruro potásico ———— tienen 50 kg. de  $K^2 O$   
 x ———— para tener 2,5 kg de  $K^2 O$

$$x = \frac{100 \times 2,5}{50} = 5 \text{ kg. de cloruro potásico}$$

O sea, la mezcla ha de hacerse con: 5 kg de sulfato amónico, 10 de superfosfato de cal y 5 de cloruro de potasa, es decir en la proporción de 1 2 y 1 partes ó 25%, 50% y 25% respectivamente de "amoníaco", "super" y "potasa".

Para elegir los complejos, que mejor guardan los equilibrios señalados anteriormente, (1 1,5 2,5; 1 2 3; 1 1 2) es aún más sencillo.

Tome unos complejos cualesquiera; por ejemplo ( 15 15 15; 12 24 12; 10 16 24; 9 18 27, etc), divida sus tres números por el primero y obtendrá sus equilibrios.

1 1 1 para el 15 15 15; 1 2 1 para el 12 24 12; 1 1,6 2,4 (aproximadamente igual a 1 1,5 2,5) para el 10 16 24 y 2 3 para el 9 18 27. ¿En este ejemplo que abonos cumplen o se aproximan más a los equilibrios indicados? está claro que el 10 16 24 y el 9 18 27, dos de los muchos que se encuentran en el mercado y que cumplen este requisito.

CALCULEMOS y comparemos ahora los precios de un abono compuesto (mezcla) con los de un complejo. (redondearemos precios y riquezas para simplificar operaciones.

25 kg de sulfato amónico que tiene de  $N^2$  5 kg.

100 kg. de compuesto constan de 50 kg de superfosfato de cal que tiene  $P^2 O_5$ , 9 kg.

25 kg de cloruro de potasa que tiene 12,5 kg de  $K^2 O$

100 kg. de amoníaco cuestan 400 ptas y tienen 20 kgs. de  $N^2$

1 kg. de  $N^2$  costará  $400 : 20 = 20$  ptas.

100 kg. de "super" cuestan 200 ptas y tienen 18 kg de  $P^2 O_5$

1 kg de  $P^2 O_5$  costará  $200 : 18 = 11$  ptas.

100 kg de potasa cuestan 300 ptas y tienen 50 kg. de  $K^2 O$

1 kg de  $K^2 O$  costará  $300 : 50 = 6$  ptas

Los 5 kg de N (nitrógeno puro) de a mezcla costarán  $20 \times 5 = 100$  ptas.

Los 9 kg de  $P^2 O_5$  (ácido fosfórico) de la mezcla costarán  $9 \times 11 = 99$