

29.25 – COMPUESTOS CON FUNCIÓN CARBOXIIMIDA (INCLUIDA LA SACARINA Y SUS SALES) O CON FUNCIÓN IMINA.

– **Imidas y sus derivados; sales de estos productos:**

2925.11 – **Sacarina y sus sales.**

2925.12 – **Glutetimida (DCI).**

2925.19 – **Los demás.**

2925.20 – **Iminas y sus derivados; sales de estos productos.**

A.– IMIDAS

La fórmula esquemática de las imidas es (R = NH), en la que R es un radical ácido bivalente.

- 1) **(Sacarina o 1,1-dióxido de 1,2-benzisotiazol-3(2H)-ona) y sus sales.** La sacarina es un polvo cristalino blanco, inodoro, con sabor muy dulce; la sal sódica y la sal amoniacal tienen una capacidad edulcorante más baja, pero son más solubles. Estos productos, que se utilizan como edulcorantes, se clasifican en esta partida cuando se presentan en tabletas constituidas por una de estas sustancias.

Las preparaciones utilizadas en la alimentación humana que consistan en una mezcla de sacarina (o de sus sales) y de un producto alimenticio, se **excluyen**, sin embargo, de esta partida y se clasifican en la **partida 21.06** (véase la Nota 1 b) del capítulo 38). Las preparaciones constituidas por una mezcla de sacarina o de sus sales con sustancias no alimenticias, tales como el hidrogenocarbonato de sodio (bicarbonato sódico) y ácido tartárico, principalmente, se clasifican en la **partida 38.24**.

- 2) **Succinimida.** Se utiliza en síntesis orgánica.
- 3) **Ftalimida.** Se utiliza en síntesis orgánica.
- 4) **Glutetimida.** Es una sustancia sicotrópa (véase la lista del final del capítulo 29).

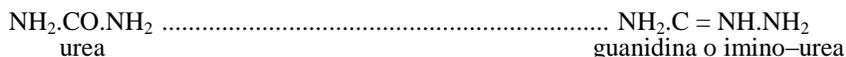
Los derivados orgánicos de las imidas de ácidos inorgánicos se clasifican en la **partida 29.29**.

**Sección VI
IX – 29.25₂/26₁**

B.– IMINAS

Las **iminas**, como las imidas, se caracterizan por el grupo bivalente: = NH de la molécula ligado a un radical orgánico bivalente no ácido: (R₂C = NH).

- 1) **Guanidinas.** Son compuestos que se obtienen por reacción de la cianamida con amoníaco: se obtiene así una **imino-urea**, llamada **guanidina**, cuya fórmula puede interpretarse como la de la urea, en la que hay un grupo imínico (= NH) en lugar del oxígeno del carbonilo (> C = O):



La guanidina, que se forma por oxidación de sustancias proteicas, se obtiene por síntesis; se presenta en forma cristalina, incolora y delicuescente.

Entre los **compuestos**, se pueden citar:

- a) La **difenilguanidina**,
- b) La **di-*o*-tolilguanidina** y

- c) La *o*-**tolilbiguanidina**, que se utiliza como acelerante de vulcanización.
- 2) **Aldiminas**. Son compuestos que tienen como fórmula esquemática: $(R.CH = N.R_1)$ en la que R y R₁ son radicales alquílicos o arílicos (metilo, etilo, fenilo, etc.) o a veces hidrógeno.

Constituyen productos llamados **bases de Schiff**, de las que las principales son:

- a) La **etilidenanilina**.
- b) La **butilidenanilina**.
- c) El **aldol- α -** y **aldol- β -naftilamina**.
- d) La **etiliden-*p*-toluidina**.

Estos productos se utilizan en la industria del caucho.

- 3) **Imino-éteres**.
- 4) **Amidinas**.
- 5) **2,6-diclorofenolindofenol**.

Sin embargo, se **excluyen** de la partida los polímeros cíclicos de las aldiminas (**p. 29.33**).