



El genial Paul Combs, bombero y caricaturista, en su tarea divulgativa sin igual, en esta viñeta nos habla de dos "gemelos tóxicos" asesinos silenciosos, que matan bomberos siendo la escena del crimen, el mismo banco de trabajo del confiado bombero. Prestamos mucha atención a la muerte "repentina" en el momento, y pasamos por alto la lenta y cancerígena muerte que nos envenena lentamente.

Traducido; "A diferencia de nuestros monstruos y vampiros favoritos de Halloween, los gemelos tóxicos son muy reales, y letales! A veces matan "in situ" con ataques al corazón de modo malicioso, otras veces matan lentamente en forma de cáncer y enfermedades respiratorias. ¡Son invisibles, silenciosas y sin olor y no discriminan!

¿Usas el E.R.A. "siempre" durante las operaciones de extinción de incendios y "sobre todo" tras el incendio, en las operaciones de revisión?, o ¿estás silbando en el cementerio con la esperanza de que los duendes te darán una segunda oportunidad? Les puedo asegurar, que "estos gemelos" están siempre al acecho de su siguiente víctima bombero, ¡y la próxima vez puedes ser tú! No les des la oportunidad - ¡usa el ERA!"

Te presento a los "gemelos";

El cianuro de hidrógeno [$\text{H-C}\equiv\text{N}(\text{g})$] o ácido cianhídrico [$\text{H-C}\equiv\text{N}(\text{ac})$], ácido prúsico, metanonitrilo o formonitrilo es un compuesto químico cuya fórmula es: HCN. La disolución de cianuro de hidrógeno en agua es llamada ácido cianhídrico. El cianuro de hidrógeno puro es un líquido incoloro, muy venenoso y altamente volátil, que hierve a 26 °C. Tiene un ligero olor a almendras amargas, que algunas personas no pueden detectar debido a un rasgo genético. El cianuro de hidrógeno es ligeramente ácido. Sus sales son conocidas como cianuros.

El monóxido de carbono también denominado óxido de carbono (II), gas carbonoso y anhídrido carbonoso (los dos últimos cada vez más en desuso) cuya fórmula química es CO, es un gas inodoro, incoloro, inflamable y altamente tóxico. Puede causar la muerte cuando se respira en niveles elevados. Se produce por la combustión incompleta de sustancias como gas, gasolina, keroseno, carbón, petróleo, tabaco o madera. Las chimeneas, las calderas, los calentadores de agua o calefones y los aparatos domésticos que queman combustible, como las estufas u hornallas de la cocina o los calentadores a kerosina, también pueden producirlo si no están funcionando bien. Los vehículos detenidos con el motor encendido también lo despiden. También se puede encontrar en las atmósferas de las estrellas de carbono.

El humo de incendio (HI) es una mezcla de tres componentes: aire caliente, partículas carbonáceas en suspensión (hollín) y gases tóxicos diversos según el material que haya combustionado. El HI es desde el

punto de vista toxicológico, una mezcla de gases irritantes y asfixiantes (tóxicos celulares) por lo que también se le denomina "gas mixto". Los incendios, tanto domésticos como industriales, son la principal causa de intoxicación por cianuro en los países desarrollados y una importante causa de morbilidad (varios miles de muertos cada año), con fallecimientos que se producen frecuentemente y de forma muy rápida en el lugar del accidente.