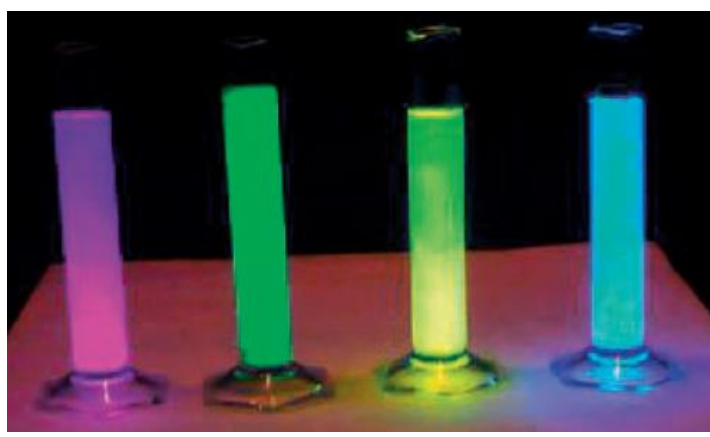




PRÁCTICAS DIVERTIDAS

LA LUMINISCENCIA



Se pueden emplear diferentes catalizadores, como sales de Cu (II) o de Co (II). En este caso, utilizaremos como catalizador el ión hierro (III) (Fe^{3+}) contenido en el hexacianoferrato (III) de potasio ($\text{K}_3\text{Fe}(\text{CN})_6$) (PQ0975) conocido también como ferricianuro de potasio.

Para ello, se prepararan las siguientes disoluciones:

- Disolución A: se disuelven 4 g de hidróxido de sodio (NaOH) (PQ1069) y 0,4 g de luminol (ASP0208) en 1 L de agua destilada.
- Disolución B: se disuelven 4 g de ferricianuro de potasio (PQ0975) en 1 L de agua destilada. (PQ0988)

Se preparan 2 tubos de ensayo o 2 probetas

Probeta 1. 30-40 mL de la disolución A.

Opcionalmente se pueden añadir unas gotas de disolución de colorante cromóforo (unos 0,5 mL). Este puede ser Fluoresceína (PQ2000) para color amarillo o Timolftaleína (PQ1168) para el color azul. En los dos casos estos colorantes deben estar disueltos un 0,5% en agua.

Probeta 2. El mismo volumen de la disolución B y unas gotas (unos 0,5 mL) de la disolución de agua oxigenada al 30 % (110 volúmenes).(PQ0460).

Se oscurece la habitación y se añade poco a poco el compuesto de la probeta 2 en la probeta 1 y se obtendrá el efecto buscado de luminiscencia debido a la quimioluminiscencia del luminol.

IBDCIENCIA S.L.L

C/Pedrezuela 44 9F. Ventorro del

Cano 28925 Alcorcón. MADRID

Tlf: 910059170 fax 910059172

www.ibdciencia.com

info@ibdciencia.com