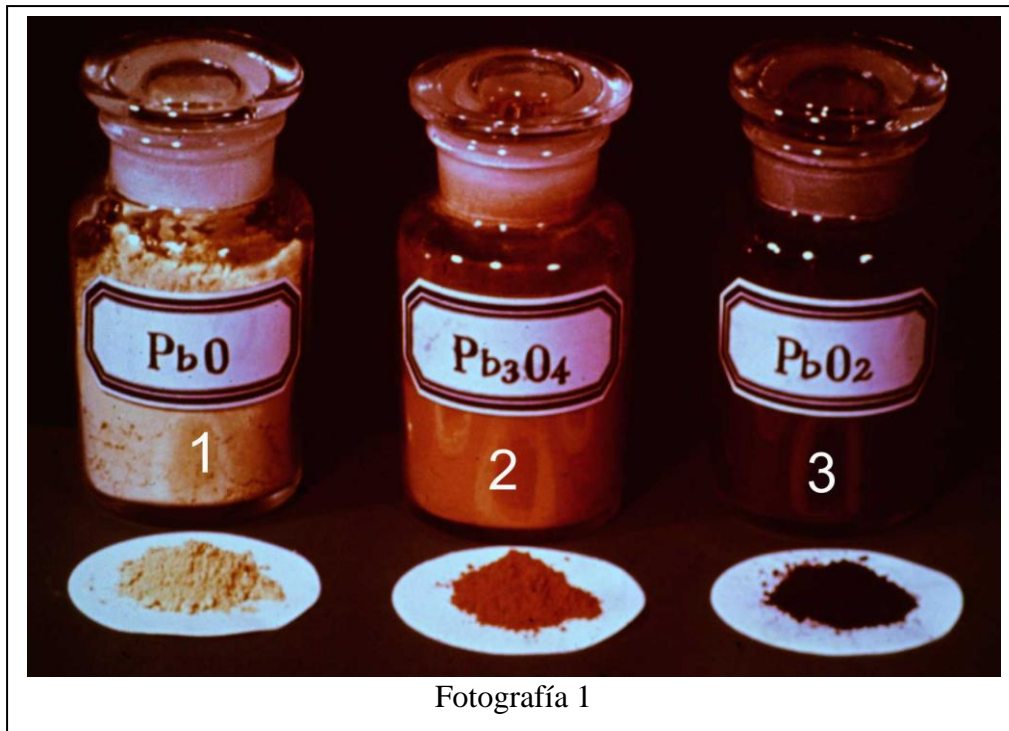


b) PVQdescriptiva-3.\*\* Estequiometría y redox de óxidos de plomo



Fotografía 1

Se dispone, como se observa, de tres óxidos de plomo, con diferente contenido en oxígeno.

- La forma 2 se puede obtener a partir de la 1 y de la 3. Qué tipo de reacción sería? Si se quieren obtener 10g de Pb<sub>3</sub>O<sub>4</sub>, cuantos gramos de PbO<sub>2</sub> y PbO se deben mezclar si el rendimiento de la reacción es del 40%.
- Desde 1878, se sabe que la forma 2 se puede obtener a partir de la 3, calentándola hasta 440°C, al aire. Justifica la reacción redox.
- Igualmente la forma 3, se puede obtener a partir de la 2, tratándola con ácido nítrico. ¿Qué tipo de reacción es? Formula y ajusta dicha reacción.

Masas atómica O = 16 , Pb = 207,19