

Compuestos	Descripción
Alcoholes 1°, 2° y 3°	El tubo con el metanol se quedó transparente debido al carbono primario, el del isopropanol tardó 5 minutos aproximadamente en volverse más turbio que el del metanol; el tubo del terc-butanol de volvió muy turbio enseguida. Además se calentaban los tubos lo que indica que la reacción es exotérmica. El blanco quedó transparente.
Alcoholes	El blanco es de color naranja, al reaccionar el compuesto pasa a ser marrón y luego a verde que se va oscureciendo cada vez más hasta estabilizarse. El tubo se calentó, reacción exotérmica
Fenoles	El blanco es de color naranja transparente. Con el Fenol se volvió violeta muy oscuro, casi negro; por otro lado con el ácido salicílico, quedó un violeta más claro y con una consistencia al parecer más viscosa.
Aldehídos y cetonas	En el caso de la acetona, el blanco era de color naranja y cambió a naranja transparente claro. El formaldehído tiene el blanco de color amarillo transparente y enseguida se volvió muy turbio.
Aldehídos	El blanco es transparente turbio con precipitados que aportan un coloreado grisáceo. Al reaccionar, se forma plata en las paredes del tubo de ensayo y se calienta, reacción exotérmica.
Azúcares	Cuando reacciona la glucosa con el permanganato potásico, se vuelve muy rosa, al pasar 5 minutos está rojo y después de 10 minutos, aproximadamente, queda de color marrón. El blanco era de color fucsia.
Dobles y triples enlaces	En este se volvió todo muy oscuro, se pasó de rojo oscuro a luego amarillo anaranjado casi marrón, parecía sangre oxidada. Aparenta formarse precipitado y el color del blanco es rosa turbio negro.
Haluros de alquilo	Aquí el blanco es transparente, al reaccionar aparenta no haber pasado nada, es ligeramente más turbio, pero basta con esperar un tiempo y se vuelve todo gris turbio.