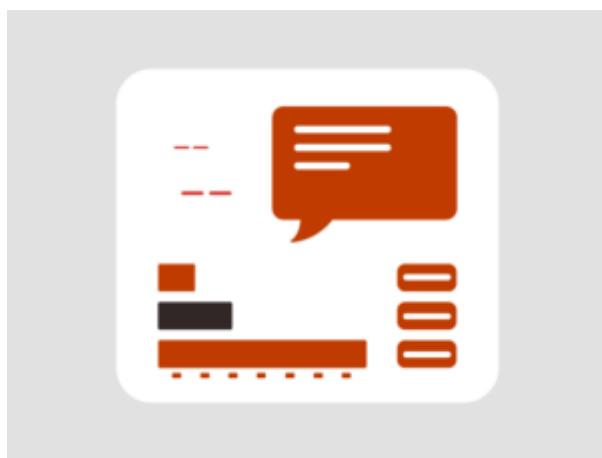


Working Safely with Chemicals Infographic – Spanish



Es aquel riesgo que puede ser producido por una explosión no controlada a agentes químicos y que puede producir efectos agudos o crónicos y la aparición de enfermedades.

CLASIFICACION SEGUN SU ESTADO FISICO

- LIQUIDO
- SOLIDO
- GASESOSO



POR SU COMPOSICIÓN

ELEMENTALES: Están conformados por átomos o moléculas, el hierro, la plata, el cobre, el yodo.

COMPUESTOS: Son moléculas que están conformadas por dos o más elementos, el cloruro de sodio

PUROS: Son aquellos elementos homogéneos en toda su extensión. Por ejemplo, 100% ácido sulfúrico.

MEZCLAS: No forman nuevas sustancias, no reaccionan y por tanto se pueden separar



POR SUS PROPIEDADES

Volátiles: sustancias líquidas o sólidas que se caracterizan por dejar escapar fácilmente vapores o partículas en condiciones ambientales normales. Por ejemplo, la gasolina, el éter, el alcohol.

Solubles: Son sólidos, líquidos, gases o sus estados intermedios, que se incorporan total y fácilmente en otra sustancia, el azúcar es soluble en el agua, generalmente llamada solvente.

Estables: Son aquellas que en condiciones ambientales y de uso normales, se mantienen inalteradas. Por Ejemplo, el oro, el platino.

