

# Working Safely with Chemicals Infographic – Spanish



Es aquel riesgo que puede ser producido por una exposición 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
- GASEOSO



## 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 mas 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.

