Sistema de Gestión de la Calidad	**REGIONAL DISTRITO CAPITAL** **COORDINACIÓN FORMACIÓN PROFESIONAL Y EMPLEO** **TALLER QUIMICA**	Fecha: 26-02-2022 Versión: 1 Página: 1

JCRR

1- Que es la QUIMICA
2- Teniendo en cuenta las definiciones de átomo y molécula, cuales son átomos y cuales son moléculas
   a) HCl b) CO c) O_2 d) $KMnO_4$ e) Fe f) NaOH g) S_6 h) Ca
3- Definir:
   a) mol
   b) Formula y clase de formula
   c) Reacción química
   d) Ecuación Química
4- Calcular los gramos que hay en:
   a) 0,5 moles de NaOH
   b) 2 moles de Ca_3PO_4
   c) 0,3 moles de KCl
5- Calcular las moles que hay en:
   a) 50 gramos de $KMnO_4$
   b) 80 gramos de NaCl
   c) 0,94 gramos de $Ca(OH)_2$
6- Balancear las siguientes ecuaciones:
   a) $Al + Cr_2O_3$ ---------- $Al_2O_3 + Cr$
   b) $CaC_2 + H_2O$ ---------- $Ca(OH)_2 + C_2H_2$
   c) $KClO_3$ ---------- $KCl + O_2$
   d) $Na_2CO_3 + HCl$ -------- $NaCl + CO_2 + H_2O$