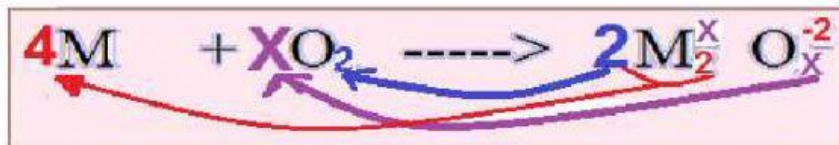




INSTITUCIÓN EDUCATIVA "CENTRAL TÉCNICO"

ASIGNATURA DE QUÍMICA REFUERZO PRIMERO DE BACHILLERATO OXIDOS BASICOS VARIABLES

NOMBRE: _____ CURSO: _____ FECHA: ____/____/2023



AJUSTE E INTERPRETACIÓN DE ECUACIONES QUÍMICAS

Realiza el ajuste de las siguientes ecuaciones químicas, y escribe los coeficientes de equilibrio correspondientes, escribe la nomenclatura correspondiente

Nomenclatura tradicional: Recuerda usar **oso** para el **menor número** de oxidación, **ico** para el **mayor número** de oxidación

Cu + O ₂ -----> Cu ⁺¹ ₂ O ⁻² ₂	Nt:
	Nst:
	Ns:
Cu + O ₂ -----> Cu ⁺² ₂ O ⁻² ₂	Nt:
	Nst:
	Ns:
Mn + O ₂ -----> Mn ⁺² ₂ O ⁻² ₂	Nt:
	Nst:
	Ns:
Mn + O ₂ -----> Mn ⁺³ ₂ O ⁻² ₂	Nt:
	Nst:
	Ns:
Pb + O ₂ -----> Pb ⁺² ₂ O ⁻² ₂	Nt:
	Nst:
	Ns:
Pb + O ₂ -----> Pb ⁺⁴ ₂ O ⁻² ₂	Nt:
	Nst:
	Ns:

Msc. Gloria Cuichán

$\square \text{Fe} + \square \text{O} \square \text{-----} > \square \text{Fe}^{\square+2} \text{O} \square$	Nt:
	Nst:
	Ns:
$\square \text{Au} + \square \text{O} \square \text{-----} > \square \text{Au}^{\square+1} \text{O} \square$	Nt:
	Nst:
	Ns:
$\square \text{Au} + \square \text{O} \square \text{-----} > \square \text{Au}^{\square+3} \text{O} \square$	Nt:
	Nst:
	Ns:
$\square \text{Fe} + \square \text{O} \square \text{-----} > \square \text{Fe}^{\square+3} \text{O} \square$	Nt:
	Nst:
	Ns: