PLAN DE APOYO GRADO 11° QUIMICA

1. ESCRIBE LA FORMULA DE LOS SIGUIENTES COMPUESTOS.

peróxido tecnecioso

ácido sulfhídrico

ácido nitroso

trióxido de selenio

trihidruro de nitrógeno

hidruro auroso

monóxido de renio

monoarseniuro de erbio

trióxido de ditalio

perclorato de renio (II)

1. NOMBRA LOS SIGUIENTES COMPUESTOS

AsH3

Pu(OH)3

H2B4O7

Bk4C3

TeCl4

AuOH

CTe

SnH4

Sc2(O2)3

SiH4

1. BALANCEA POR OXIDO - REDUCCION CADA REACCION.
2. [Ag + HNO3 = AgNO3 + NO2 + H2O](https://www.periodni.com/es/balanceo_de_ecuaciones_redox.php?eq=Ag%2BHNO3%3DAgNO3%2BNO2%2BH2O)
3. [Ag2S + HNO3 = AgNO3 + NO2 + S + H2O](https://www.periodni.com/es/balanceo_de_ecuaciones_redox.php?eq=Ag2S%2BHNO3%28konc.%29%3DAgNO3%2BNO2%2BS%2BH2O)
4. [Ag2S + HNO3 = AgNO3 + NO + S + H2O](https://www.periodni.com/es/balanceo_de_ecuaciones_redox.php?eq=Ag2S%2BHNO3%28razr.%29%3DAgNO3%2BNO%2BS%2BH2O)
5. [As + HNO3 + H2O = H3AsO4 + NO](https://www.periodni.com/es/balanceo_de_ecuaciones_redox.php?eq=As%2BHNO3%2BH2O%3DH3AsO4%2BNO)
6. [As + NO3- = As2O5 + NO](https://www.periodni.com/es/balanceo_de_ecuaciones_redox.php?eq=As%2BNO3-%3DAs2O5%2BNO)
7. [As2O3 + NO3- = H3AsO4 + N2O3](https://www.periodni.com/es/balanceo_de_ecuaciones_redox.php?eq=As2O3%2BNO3-%3DH3AsO4%2BN2O3)
8. [As2S5 + HNO3 = H3AsO4 + NO2 + S + H2O](https://www.periodni.com/es/balanceo_de_ecuaciones_redox.php?eq=As2S5%2BHNO3%3DH3AsO4%2BNO2%2BS%2BH2O)
9. BALANCEA POR TANTEO
	1. H2SO4  + Ca3(PO3) = CaSO4 + H3PO4
	2. C3H8 + O2 = CO2 + H2O
	3. Cu + HNO3 = Cu(NO3)2 + H2O
	4. Fe + HCl = FeCl3 + H2
	5. Na + H3PO4 = Na3PO4 + H2