

REACCIONES DE DESPLAZAMIENTO Y DOBLE DESPLAZAMIENTO

Reactivos	Producto	Nombre	Reactivos	Producto	Nombre
$\text{Na}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			SÍNTESIS DE AGUNOS ÁCIDOS ESPECIALES		
$\text{Na} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			$\text{P}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$		
$\text{CaO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			$\text{P}_2\text{O}_5 + 2\text{H}_2\text{O} \rightarrow$		
$\text{FeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			$\text{PO}_2 + 3\text{H}_2\text{O} \rightarrow$		
$\text{Fe}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			$\text{H}_2 + \text{Cl}_2 \rightarrow$		
$\text{ZnO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			$\text{H}_2 + \text{F}_2 \rightarrow$		
$\text{CuO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			$\text{H}_2 + \text{Br} \rightarrow$		
$\text{Cu}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$			$\text{H}_2 + \text{S} \rightarrow$		
$\text{CoO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				NaClO	
$\text{Co}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				CaCO ₃	
$\text{Ni}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				Na ₂ SO ₂	
$\text{NiO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				Fe(ClO ₂) ₃	
$\text{K}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$				KMnO ₄	
$\text{MnO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$					Cloruro de calcio
$\text{Mn}_2\text{O}_3 + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$					Yoduro de potasio
$\text{MgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$					Clorato de magnesio
$\text{BeO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$					Fosfato ferroso
$\text{HgO} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$					Bromuro níquelico
$\text{Hg}_2\text{O} + \text{H}_2\text{O} \rightarrow$					Carbonato férrico
$\text{HNO}_3 + \text{NaOH} \rightarrow$					Fosfito de berilio
$\text{HNO}_3 + \text{KOH} \rightarrow$					Nitrito de litio
$\text{HNO}_3 + \text{Fe(OH)}_2 \rightarrow$					Cloruro de cobalto
$\text{HNO}_3 + \text{CuOH} \rightarrow$					Hiposulfito de zinc
$\text{H}_2\text{SO}_4 + \text{Ca(OH)}_2 \rightarrow$					Sulfito cúprico
$\text{HClO}_4 + \text{Zn(OH)}_2 \rightarrow$					Cromato de sodio

ACTIVIDAD DE REPASO

Cuadro No. 1

1	2	3	4	5	6	7
N	I	Na	O	C	F	Fe
8	9	10	11	12	13	14
K	Li	Cl	Rb	P	Co	Ca
15	16	17	18	19	20	21
Br	Al	Mg	Cu	Zn	Hg	S

Con la información que se presenta en el cuadro No. 1, completar las reacciones que se plantean a continuación y colocar los productos en el cuadro No. 2, según las indicaciones dadas.

$$1 + 4 = 22$$

$$2 + 4 = 23$$

$$8 + 4 = 29$$

$$3 + 4 = 30$$

$$5 + 4 = 24$$

$$6 + 4 = 25$$

$$7 + 4 = 36$$

$$16 + 4 = 34$$

$$15 + 4 = 38$$

$$21 + 4 = 28$$

$$17 + 4 = 35$$

$$8 + 4 = 29$$

$$9 + 4 = 31$$

$$10 + 4 = 26$$

$$11 + 4 = 32$$

$$12 + 4 = 27$$

$$13 + 4 = 37$$

$$14 + 4 = 33$$

$$18 + 4 = 39$$

$$19 + 4 = 40$$

$$20 + 4 = 41$$

22	23	24	25	26	27	28
29	30	31	32	33	34	35
36	37	38	39	40	41	42

Cuadro No. 3

Con la información del cuadro No. 2, completar el cuadro No.3, siguiendo las indicaciones.

43	44	45	46	47	48	49
50	51	52	53	54	55	56
57	58	59	60	61	62	63

$$22 + 42 = 50$$

$$23 + 42 = 51$$

$$24 + 42 = 52$$

$$34 + 42 = 43$$

$$38 + 42 = 44$$

$$25 + 42 = 53$$

$$26 + 42 = 54$$

$$27 + 42 = 55$$

$$35 + 42 = 45$$

$$39 + 42 = 46$$

$$28 + 42 = 56$$

$$29 + 42 = 47$$

$$30 + 42 = 48$$

$$36 + 42 = 49$$

$$40 + 42 = 57$$

$$31 + 42 = 58$$

$$32 + 42 = 59$$

$$33 + 42 = 60$$

$$37 + 42 = 61$$

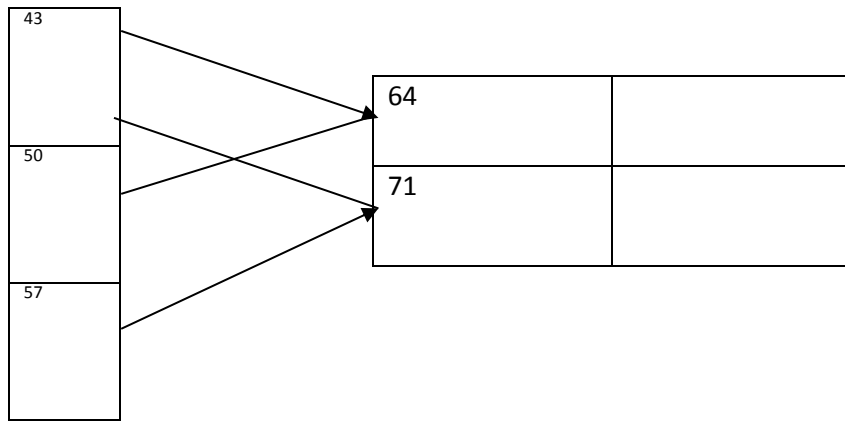
$$41 + 42 = 63$$

Cuadro No. 4

64	65	66	67	68	69	70
71	72	73	74	75	76	77

El cuadro No. 3 se completa con las siguientes indicaciones

Observando el cuadro No.3, este tiene 7 grupos y tres períodos. Para cada grupo realizara el siguiente procedimiento:



CUESTIONARIO ADICIONAL

1. En el cuadro No. 2 que características tienen en común los compuestos de cada uno de los periodos?
2. que caracteriza los compuestos que se encuentran en el segundo período del cuadro número 3?
3. nombrar los compuestos pares que se encuentran en el cuadro No.2
4. nombrar los compuestos impares que se encuentran en el cuadro No. 3
5. nombrar todos los compuestos del cuadro No. 4

