



NOMBRE Y APELLIDOS: \_\_\_\_\_ GRADO \_\_\_\_\_  
 NIVEL: \_\_\_\_\_ AREA: \_\_\_\_\_ FECHA: \_\_/\_\_/\_\_

PRÁCTICA DE EVALUACION DE QUIMICA  
 REEPONDA LAS PREGUNTAS 1, 2, 3, 4, 5, 6 SEGÚN  
 LA INFORMACION DE LAS SIGUIENTES ETIQUETAS

1	2	3
MONOXIDO DE CARBONO	TRIOXIDO DE DIFOSFORO	PENTOXIDO DE DIFOSFORO

1. LOS COMPUESTOS ESTAN NOMBRADOS SEGÚN LA NOMENCLATURA

- a. STOCK                      b. SISTEMÁTICA  
 c. MODERNA                d. TRADICIONAL

2. Los estados de oxidación en su orden corresponden:

- a. 5, 3, 1                      b. 2, 3, 5  
 c. 1, 2, 5                      d. 1, 3, 5

3. los óxidos del fosforo se caracterizan por ser:

- a. o. básicos                      b. o. ácidos  
 c. o. anfóteros                d. o. mixtos

4. la formulas de los tres óxidos corresponden:

- a.  $C O_2$ ,  $P_2 O_3$ ,  $P_2 O_5$       b.  $C O_2$ ,  $P_2 O_3$ ,  $P O_5$   
 c.  $C O$ ,  $P_2 O_3$ ,  $P_2 O_5$       d.  $C O$ ,  $P O_3$ ,  $P_2 O_5$

5. Si nombramos los compuestos 2,3 utilizando la nomenclatura común o tradicional, sería

- a. trióxido de fosforo-pentóxido de fosforo  
 b. oxido fosforoso – oxido fosfórico  
 c. oxido de fosforo (III)- oxido fosfórico  
 d. oxido fosforoso – oxido de fosforo (v)

6. una de las siguientes afirmaciones es falsa:

- a. el carbono y el fosforo son elementos metálicos  
 b. el carbono y el fosforo son elementos no metálicos  
 c. tanto el carbono como el fosforo forman óxidos  
 d. los dos elementos son importantes en los seres vivos

A CONTINUACION APARECEN LOS OXIDOS DEL CLORO.  
 RESPONDA LAS PREGUNTAS 7, 8, 9, 10 SEGÚN LA TABLA

$Cl_2 O_5$ A	$Cl_2 O_7$ B	$Cl_2 O$ C	$Cl_2 O_3$ D
-----------------	-----------------	---------------	-----------------

7. el orden descendente de los compuestos según la valencia con la cual está trabajando en cada formula corresponde:

- a. B, C, D, A                      b. B, A, D, C  
 c. B, C, A, D                      d. B, A, C, D

8. si aplicamos el sistema común o tradicional los compuestos con el nombre: OXIDO HIPOCLOROSO- OXIDO PERCLORICO son:

- a.  $Cl_2 O_5$ ,  $Cl_2 O_7$                       b.  $Cl_2 O_7$ ,  $Cl_2 O_3$   
 c.  $Cl_2 O$ ,  $Cl_2 O_7$                       d.  $Cl_2 O_7$ ,  $Cl_2 O$

9. un par de valencias con las cuales no puede trabajar el cloro es:

- a. 7, 5                                      b. -1, 1  
 c. 3, 1                                      d. 4, 2

10. los prefijos a utilizar en los compuestos del cloro en la nomenclatura sistemática en su orden serian:

- a. mono, penta, hepta, tri  
 b. mono, tri, penta, hepta  
 c. penta, hepta. Mono, tri  
 d. tri, penta, hepta, mono

11. en la clasificación de los óxidos, un elemento esencial es:

- a. conocer los estados de oxidación  
 b. diferenciar los elementos metálicos de los no metálicos  
 c. diferenciar los grupos y los periodos de la tabla  
 d. conocer la masa atómica de cada elemento

RELACIONA CON FLECHAS LA COLUMNA DE LA IZQUERDA CON LA DE LA DERECHA (9 puntos)

+1		OXIDO DE FLUOR
-2		ESTADO DE OXIDACION DEL GRUPO 3ª
1,3,5,7,- 1		VALENCIA DEL OXIGENO
+ 3		EL GRUPO 1 A TRABAJA CON ESTA VALENCIA
OXIDO FERROSO		$Fe_2 O_3$
OXIDO FERRICO		ESTADOS DE OXIDACION DE ALGUNOS ELEMENTOS DEL SEPTIMO GRUPO
ELEMENTO METALICO + OXIGENO		PREFIJOS MENOR Y MAYOR
HIPO Y PER		OXIDOS BASICOS
$F_2 O$		$Fe O$

Escriba la formula correspondiente a cada compuesto. (Valor cinco puntos)

Oxido de calcio (II) \_\_\_\_\_

Oxido de cobre (I) \_\_\_\_\_

Oxido de aluminio (III) \_\_\_\_\_

Oxido de cromo (VI) \_\_\_\_\_

Pentóxido clórico \_\_\_\_\_

NOTA **0,2** X NÚMERO DEACIERTOS

