



Actividad N°4

CASOS ESPECIALES Y ÁCIDOS ESPECIALES

1) Escriba las ecuaciones de formación “equilibradas” de los siguientes compuestos:

A – ÁCIDO CRÓMICO

B – ANHÍDRIDO DICRÓMICO

C – ÓXIDO CROMOSO

D – HIDRÓXIDO CRÓMICO

E – ÁCIDO PIROFOSFOROSO

F – ÁCIDO ORTOBÓRICO

G – ÁCIDO METAARSENIOSO

H – ÁCIDO METAFOSFÓRICO

I – ÁCIDO ORTOFOSFÓRICO

J – ÁCIDO PERMANGÁNICO

K – ÓXIDO MANGANOSO

L – HIDRÓXIDO MANGÁNICO

M – ANHÍDRIDO MANGÁNICO



2) Nombre los siguientes compuestos:

$Mn(OH)_3$ _____

$Cr(OH)_2$ _____

MnO _____

Cr_2O_3 _____

Mn_2O_7 _____

MnO_3 _____

Cr_2O_6 _____

$HMnO_4$ _____

H_2MnO_3 _____

H_2CrO_4 _____

$H_4P_2O_7$ _____

$H_4As_2O_5$ _____

$H_4B_2O_5$ _____

H_3BO_3 _____

H_3PO_3 _____

H_3AsO_4 _____

$HAsO_2$ _____

HBO_2 _____

HPO_3 _____