

Cañiza, 5 de Outubro de 2004.

NOME _____ CURSO _____

1.- Indica dous nomes para as seguintes substancias {7.5 puntos}.

Fórmula	Nome1	Nome2
$\text{Cr}(\text{NO}_3)_3$	Nitrato de cromo(III)	Tris[trioxonitrato(V)] de cromo (III)
CrI_3	Ioduro de cromo(III)	Triioduro de cromo
H_3PO_4	Ácido fosfórico	Tetraoxofosfato(V) de hidróxeno
$\text{Ni}(\text{OH})_2$	Hidróxido de níquel(II)	Dihidróxido de níquel
N_2S_5	Pentasulfuro de dinitróxeno	Sulfuro de nitróxeno
AlH_3	Hidruro de aluminio	Hidruro alumínico
$\text{Ba}(\text{H}_2\text{PO}_4)_2$	Dihidroxenofosfato de bario	Bis[dihidróxenotetraoxofosfato(V)] de bario
CaF_2	Fluoruro de calcio	Difluoruro de calcio
NH_4NO_2	Nitrito de amonio	Dioxonitrato(III) de amonio
Cl_2O	Óxido de dicloro	Óxido de cloro (I)

BeH_2	Hidruro de berilio	Dihidruro de berilio
CuHASO_4	Hidroxenoarseniato de cobre(II)	Hidroxenotetraoxoarseniato(V) de cobre (II)
NH_3	Amoníaco	Trihidruro de nitróxeno
$\text{Ni}_3(\text{PO}_4)_2$	Fosfato de níquel(II)	Bis[tetraoxofosfato(V)] de níquel (III)
SbH_3	Estibina	Trihidruro de antimonio
PbSO_3	Sulfito de chumbo(II)	Trioxosulfato (IV) de plomo (II)
H_2SO_4	Ácido sulfúrico	Tetraoxosulfato (VI) de hidróxeno
SnO	Óxido de estaño(II)	Monóxido de estaño
HClO_4	Ácido perclórico	Tetraoxoclorato (VII) de hidróxeno
H_2MnO_4	Ácido mangánico	Tetraoxomanganato (VI) de hidróxeno
$\text{H}_2\text{S}_{(\text{aq})}$	Ácido sulfhídrico	Sulfuro de hidróxeno (acuoso)
AsH_3	Arsina	Trihidruro de arsénico
Sn	Estaño	Estaño
HIO_4	Ácido periódico	Tetraoxoiodato(VII) de hidróxeno
H_2CrO_4	Ácido crómico	Tetraoxocromato(VI) de hidróxeno
Co_2O_3	Óxido de cobalto(III)	Trióxido de dicobalto

$\text{HI}_{(\text{aq})}$	Ácido iodhídrico	Ioduro de hidróxeno
$\text{Hg}(\text{IO}_3)_2$	Iodato de mercurio(II)	Bis[trioxiodato(V)] de mercurio (II)
N_2O_5	Pentaóxido de dinitróxeno	Óxido de nitróxeno (V)
HClO_3	Ácido clórico	Trioxoclorato(V) de hidróxeno
H_3AsO_3	Ácido arsenioso	Trioxoarseniato (III) de hidróxeno
CO_2	Dióxido de carbono	Anhídrido carbónico
PbO_2	Óxido de chumbo(IV)	Dióxido de Chumbo
CuCO_3	Carbonato de cobre(II)	Trioxocarbonato(IV) de cobre (II)
BrF_3	Trifluoruro de bromo	Fluoruro de bromo (III)
HNO_3	Ácido nítrico	Trioxonitrato(V) de hidróxeno
NO_2	Dióxido de nitróxeno	Óxido de nitróxeno (IV)
Si_3N_4	Tetranitruro de trisilicio	Nitruro de silicio (IV)
$\text{Ca}(\text{HCO}_3)_2$	Hidroxenocarbonato de calcio	Bis[hidroxenotrioxocarbonato(IV)] de calcio
Ti_2O_3	Óxido de titanio(III)	Trióxido de dititanio

2.- Para determinar a masa dun obxecto, fíxose as medicións seguintes coa balanza e o resultado foi:

2,4682 g	2,4716 g	2,4682 g	2,4700 g
2,4690 g	2,4690 g	2,4686 g	2,4698 g
2,4686 g	2,4686 g	2,4694 g	2,4680 g
2,4702 g	2,4694 g	2,4690 g	2,4696 g

Expresa co seu erro a medida {1 punto}.

Solución

Medidas Erros absolutos

2.46820	0.0009625
2.46900	0.0001625
2.46860	0.0005625
2.47020	0.0010375
2.46820	0.0009625
2.46860	0.0005625
2.46940	0.0002375
2.46900	0.0001625
2.47000	0.0008375
2.46980	0.0006375
2.46800	0.0011625
2.46960	0.0004375
2.47100	0.0018375
2.46900	0.0001625
2.46860	0.0005625
2.46940	0.0002375

Media aritmética	2.46916	0.00066
------------------	---------	---------

Expresión da medida (2.4692±0.0007) g

