

CURSO 2009-2010. TEST INICIAL		
V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Si se disuelven 8,5 gramos de amoniaco gaseoso en medio litro de agua la disolución es 1M.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El amoniaco gaseoso existe en forma de moléculas discretas.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El amoniaco disuelto en agua existe en forma de iones amonio e hidronio.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El cloruro de hidrógeno se disuelve en agua formando aniones cloruro e iones hidronio.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La molécula de cloruro de hidrógeno está fuertemente polarizada.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El momento dipolar de una molécula se mide en Debye.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La fuerza de un ácido se mide por su constante de disociación (K_A).
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La constante de ionización de un ácido puede ser negativa.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuanto más grande sea la constante de ionización de un ácido mayor será su fuerza.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La fuerza de un ácido puede medirse por su pK_A .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Cuanto mayor sea el pK_A de un ácido tanto más débil será.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El pK_A de un ácido mineral concentrado puede ser negativo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El ácido cianhídrico es muy fuerte porque es muy tóxico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La fórmula del ácido nítrico es H_2NO_3 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El $NaHCO_3$ es el carbonato sódico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El dióxido de carbono es una molécula lineal.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El dióxido de carbono tiene un momento dipolar elevado.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La molécula de agua es lineal.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En la capa de valencia del átomo de oxígeno se encuentran seis electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El átomo de oxígeno del agua tiene cuatro electrones sin compartir.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El oxígeno de la molécula de agua se halla híbrido sp^3 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos minerales fuertes se disocian totalmente en agua, formando cationes hidronio y un anión.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El pH de una disolución 1M de ácido clorhídrico acuoso es cero.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos carboxílicos no se disocian completamente en agua
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los ácidos carboxílicos son más débiles que los ácidos minerales.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El ácido acético no es soluble en agua.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La electronegatividad del B es menor que la del hidrógeno.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El enlace entre el F y el H en la molécula gaseosa HF es iónico.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La molécula del metano es plana.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La fórmula del benceno es C_6H_6 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El dicromato potásico tiene por fórmula $K_2Cr_2O_7$.

V	F	
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El permanganato potásico tiene por fórmula K_2MnO_4 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	En una reacción ácido-base de equilibrio, cuando éste se alcance predominarán el ácido y la base más fuerte.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un oxidante es una especie que se oxida fácilmente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Oxidación implica ganancia de electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un reductor es una especie que se oxida fácilmente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Reducción implica pérdida de electrones.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Si nos desplazamos en un periodo hacia la derecha, la electronegatividad de los átomos del periodo aumenta.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El flúor es el átomo menos electronegativo de la Tabla Periódica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Al descender en una familia de la Tabla Periódica aumenta la electronegatividad de los átomos de la familia.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Dentro de una misma familia de la Tabla Periódica aumenta el número de electrones de valencia de los átomos al descender en la familia.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El nitrógeno tiene siete electrones de valencia en su última capa.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La distribución de electrones del carbono es $1s^2 2s^2 2p^6$.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los átomos de carbono pueden adquirir cuatro tipos de hibridaciones conocidas como sp^4 , sp^3 , sp^2 y sp .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los átomos de C de los alcanos se hallan sp^3 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los átomos de carbono del eteno que forman el doble se hallan híbridos sp^2 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El eteno tiene un doble enlace formado por un enlace σ y un enlace π C-C.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La molécula de eteno es tetraédrica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Todos los átomos de C del propeno se hallan híbridos sp^2 .
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	El enlace entre el átomo de C y el cloro del cloruro de metilo se hace por medio de un híbrido sp^3 del C y un orbital p puro del cloro.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un enlace sencillo C-C es muy débil y se rompe fácilmente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La fórmula del propino es $CH_3C\equiv CH$.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La molécula de benceno es tetraédrica.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	La molécula de benceno existe en dos formas resonantes principales que se hallan en un rápido equilibrio intercambiándose rápidamente.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Es posible escribir tres formas resonantes para el anión carbonato.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Un enlace covalente dativo entre dos átomos es un enlace covalente en el que los dos electrones del enlace son proporcionados uno por cada átomo.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los electrones de los enlaces covalente deben hallarse siempre desapareados.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los isómeros son sustancias diferentes que tienen la misma fórmula molecular.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Los alcanos, alquenos, alquinos, el benceno y sus derivados son hidrocarburos.
<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>	Una molécula quiral no es superponible con su imagen especular.