**Cuestiones (Acceso a la Universidad mayores de 25 años)**

1. Átomos y moléculas. Masa atómica y molecular. Concepto de mol. (2011

2. Propiedades periódicas: Volumen atómico y afinidad electrónica.(2011

3. Concepto de solubilidad. Factores que afectan a la solubilidad.(2011

4. Isomería: concepto y clases.(2011

5. Propiedades periódicas. Variación de los radios atómicos y de las energías de ionización, afinidad electrónica y electronegatividad .(2010, 2008, 2007, 2004

6. Componentes de una disolución. Concepto de solubilidad. Factores que afectan a la solubilidad.(2010, 2008

7. Entalpías de reacción y de formación. Ley de Hess.(2010

8. Fuerzas de interacción entre las moléculas. Enlace de hidrógeno.(2010

9. Estructura de la materia. Partículas atómicas fundamentales.(2009

10. Concepto de ácido y de base según Brönsted y Lowry.Equilibrio de disociación del agua. Concepto de pH (2009, 2008, 2007

11. Equilibrio químico. Constantes de equilibrio Kc y Kp. Factores que afectan al equilibrio.(2009, 2005

12. Enlace iónico y enlace covalente: concepto y propiedades.(2009

13. Concepto electrónico de oxidación-reducción. Oxidante y reductor. (2008, 2005

14. Partículas fundamentales. Protón, neutrón y electrón. Número atómico. Concepto de mol. (2007

15. Componentes de una disolución. Formas de expresar la concentración de las disoluciones: tanto por ciento en peso y molaridad (2007

16. Partículas elementales. concepto de orbital, números cuánticos. (2006

17. Enlace covalente, teorías de Lewis y del enlace de valencia. (2006

18. Concepto de solubilidad, producto de solubilidad, factores que afectan a la solubilidad.(2006

19. Cambios de energías en las reacciones químicas. Espontaneidad de las reacciones químicas. (2006

20. Enlace iónico. Propiedades de los compuestos iónicos (2005

21. Átomos y moléculas. Concepto de mol. Fórmulas empírica y molecular (2005

22. Enlace metálico. Propiedades de los metales (2004

23. Concepto de ácido y base según las teorías de Arrhenius y de Brönsted-Lowry (2005

24. Espontaneidad de las reacciones químicas (2004