

Guía para la preparación del examen de admisión

QUIMICA

1 Reacciones Químicas

- 1.1 Tipos de reacciones químicas y su clasificación
- 1.2 Balance de ecuaciones: método algebraico, método redox y ion electrón.

2 Soluciones acuosas

- 2.1 Unidades de concentración.
- 2.2 Solubilidad de especies.
- 2.3 Formación de complejos.

3 Equilibrio Químico

- 3.1 Ley de acción de masas.
- 3.2 Constantes de ionización.
- 3.3 pK, pH, pOH.
- 3.4 Tipos de enlaces: iónico, covalente, metálico.
- 3.5 Ecuación de Van 't Hoff

4 Equilibrio Químico

- 4.1 La ley de velocidad de reacción.
- 4.2 Relación entre la concentración de reactivos y tiempo.
- 4.3 Mecanismos de reacción.
- 4.4 Catálisis homogénea y heterogénea.

Guía para la preparación del examen de admisión

QUIMICA

Referencias

Raymond Chang, “Química”, Edit. Mc-Graw-Hill, México, 1999.

Kenneth W. Whitten, Raymond E. Davis y M. Larry Peck, “Química General”, Edit. Mc Graw-Hill, España, 1998.

J.L. Rosenberg y L.M. Epstein, “Química General”, Edit. Mc Graw Hill.

Ebbing, D. (1997) Química General, 5ta Edición, McGrawHill Interamericana Ed.