

# TEMARI DE QUÍMICA per a Geologs

1. Introducció  
Objecte de la química
2. Estequiomètria  
Teoria atòmica de Dalton  
Hipòtesi d'Avogadre  
Masses atòmiques i moleculars
3. Estats d'agregació: Gasos  
Equació general dels gasos  
Teoria cinètica dels gasos  
Gasos reals
4. Estats d'agregació: Líquids  
Pressió de vapor  
Diagrama de fases. Punt triple  
Dissolucions  
Propietats coligatives
5. Estats d'agregació: Solids  
Propietats generals  
Determinació de l'estrucció  
Diagrama de fases. Punt eutèctic
6. Termoquímica  
 $1^{\text{er}}$  principi  
Equacions termodinàmiques  
Càlcul del calor de reacció
7. Termodinàmica  
 $2^{\text{on}}$  principi  
Entàmia i Energia lliure  
Constant d'equilibri
8. L'equilibri químic  
Expressions de la constant d'equilibri  
Principi de Le Chatelier
9. Equilibri iònic. Electròlits  
Conductivitat  
Teoria d'Arrhenius. Grau de dissociació

10. Equilibri iònic. Acids i bases
  - Acids i bases. Ionització de l'aigua
  - Hidròlisi
  - Neutralització
11. Equilibri iònic
  - Equilibris de precipitació. Producte de solubilitat
  - Efecte de l'io comú
12. Oxidació i reducció
  - Concepte d'oxidació i reducció. Igualació
  - Piles electroquímiques. Equació de Nernst
  - Electròlisi. Lleis de Faraday
13. Cinètica de les reaccions
  - Velocitat de reacció. Ordre de reacció
  - Mecanismes de reacció
  - Dependència de la velocitat amb la temperatura
  - Diagrames de reacció. Control cinètic i termodinàmic
  - Reaccions en dissolució
  - Catalisi
14. Estructura atòmica I
  - Models atòmics
  - Teoria quàntica. Equació de Schrodinger
  - Àtom d'Hidrogen
15. Estructura atòmica II
  - Àtoms polielectrònics. Configuració electrònica
  - Ordenació periòdica dels elements. Propietats periòdiques
16. Enllaç químic I
  - Enllaç iònic
  - Energia reticular. Cicle de Born-Haber
  - Radis iònics
17. Enllaç químic II
  - Enllaç covalent
  - Orbitals moleculars. Hibridació
  - Enllaç metàl·lic
18. El nucli i les transformacions nuclears
  - Isòtops i radioactivitat
  - Reaccions nuclears
  - Velocitat de desintegració

19. Química inorgànica descriptiva I
    - Propietats periòdiques
    - Propietats dels òxids i dels hidrurs
  20. Química inorgànica descriptiva II
    - Grups IA, IIA, IIIA
  21. Química inorgànica descriptiva III
    - Grups IVA, VA, VIA, VIIA i gasos nobles
  22. Química del Carboni
    - Naturalesa dels compostos organics
    - Enllaç. Geometria
    - Isomeria. Funcions orgàniques
-

Xavier Doucet  
1985-86

Vincent Bertini