

B. 54 - 43
EX. 1

Marcel POURBAIX

ATLAS
D'ÉQUILIBRES ÉLECTROCHIMIQUES
à 25°C

gv

GAUTHIER-VILLARS & C^{ie} ÉDITEUR PARIS

TABLE DES MATIÈRES

	Pages.
VOCABULAIRE.....	15
NOTATIONS ET ABRÉVIATIONS.....	17
CHAPITRE I. — <i>Introduction</i> , par P. VAN RYSSSELBERGHE.....	19
Remarques sur la thermodynamique et sur la cinétique électrochimiques.....	21
CHAPITRE II. — <i>Mode d'établissement de diagrammes d'équilibres tension-pH</i> , par M. POURBAIX....	29
CHAPITRE III. — <i>Utilisation de diagrammes d'équilibres tension-pH</i> :	
1. Généralités, par M. POURBAIX.....	53
2. Chimie générale, par G. VALENSI.....	56
3. Chimie analytique, par G. CHARLOT.....	68
4. Corrosion, par M. POURBAIX.....	70
5. Électrodéposition, par T. P. HOAR.....	84
6. Géologie, par R. M. GARRELS.....	89
CHAPITRE IV. — <i>Établissement et interprétation de diagrammes d'équilibres tension-pH</i> :	
1. H ₂ O, H ₂ O ₂	97
2. H.....	112
3. Li, Na, K, Rb, Cs.....	122
4. Be, Mg, Ca, Sr, Ba, Ra.....	132
5. B, Al, Sc, Y.....	158
6. Lanthanides : La, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Yb, Lu.....	183
7. Actinides : Ac, Th, Pa, U, Np, Pu, Am, Cm, Bk, Cf.....	198
8. Ti, Zr, Hf.....	213
9. V, Nb, Ta.....	234
10. Cr, Mo, W.....	256
11. Mn, Tc, Re.....	286
12. Fe, Co, Ni.....	307
13. Ru, Rh, Pd, Os, Ir, Pt.....	343
14. Cu, Ag, Au.....	384
15. Zn, Cd, Hg.....	406
16. Ga, In, Tl.....	428
17. C, Si, Ge, Sn, Pb.....	449
18. N, P, As, Sb, Bi.....	493
19. O, S, Se, Te, Po.....	540
20. F, Cl, Br, I.....	579
TABLEAUX :	
1. Classification périodique des éléments.....	629
2. Masses atomiques internationales.....	630
3. Arrangement des éléments chimiques au chapitre IV.....	631
INDEX DES AUTEURS.....	633
INDEX DES MATIÈRES.....	639