NO.90 の問題の解答です。

例題 次の化学式の下線を引いた原子の酸化数はいくつか。 (4) NH4Cl → NH4 + CI (1) H_2S (2) Al₂O₃ (3) H_3PO_4 2x+(-2) x3=0 (+11x3+x+(-2)x4=0 NH4 2" 32). (+1) x2 + x 2 0 3+ a -8=0 22-6=0 1 = - 2 7+(+1) * + 0 + 1 1 = +5 22 . 6 7 44 = 1 (6) H_2O_2 (7) $C_a(OH)_2$ (8) HNO_3 x = -3(5) O_2 (a(0H)>+ (a+20H (+1)+ x+(-2)x3,0 单体1472" 13421-11 Ca = +2 1+1-6=0 1 = +5 問題 $(4) \text{ MnO}_2$ (3) N_2O_5 (1) Cl₂ (2) H₂S 22+(-2) 25 20 2+(-2) 22 20 单体1202" 川七门林 2-4=0 2x -10 : 0 1 = - 2 21 - 10 7: +4 x = 45 (8) $\underline{\mathbf{Cr}}_2\mathbf{O}_7^{2-}$ $(7) \text{ KMnO}_4$ (6) SO_4^{2-} (5) $H_2\underline{C}_2O_4$ (+1) x 2 + 2x + (-1) x 4=0 x + (-1) x4=-2 KHn0++ K+ Mn0+ 2x + (-2) x7=-2 2 + 27 -8 = 0 7-8=-2 21-14:-2 X+ (-2) x4=-1 2x - 6 = 0 1 = -2 +8 22 = -2 +14 2-8=-1 【解答】 212+6 スニャも 22 = 12 2 =- 1+8 1 = +3 2 = + 6 カッナク

NO.91 の問題の解答です。

NO.91 教科書 P.136 第2編 物質の変化 CHECK15-3 酸化・還元を決定するルール 酸化・・・酸化数が【地内の】する変化(反応) 還元・・・酸化数が【派巾】する変化(反応) 例題 次の各反応において、酸化数の変化をもとにして、酸化された物質と還元された物質を、 最初いりず、酸化数を計算したちか良い、 それぞれ化学式で答えよ。 $(1) \quad \underline{\text{CuO}} \quad + \quad \underline{\text{H}_2} \quad \longrightarrow \quad \underline{\text{Cu}} \quad + \quad \underline{\text{H}_2\text{O}}$ らんごとのこー 単体はのとい 単体はのに にしてとかり 変んでをサンと、 72727 +2 -2 酸(UZL) 物质 Ha LT. 6". 2. 風を247 最之4:物所 (3) $MnO_2 + 4HCl \longrightarrow MnCl_2 + Cl_2 + 2H_2O$ Cla X+ (-1) x2 = 0 (+1)+2 =0 x=++. x=-1 1/2+ \$22. ० हैंद्रिक्स ウ リル: ナチッナ2 三成り 問題 次の化学反応のうち、酸化還元反応ではないものを1つ選べ。 (7) 2Al + 3H₂SO₄ \longrightarrow Al₂(SO₄)₃ + 3H₂ (\mathcal{A}) 2KI + Br₂ \longrightarrow 2KBr + I₂ (ウ) $2NaOH + SO_2 \longrightarrow Na_2SO_3 + H_2O$ 头的 酸化粉叶 (\pm) SO₂ + 2H₂S \longrightarrow 3S + 2H₂O to, 2 Ticat good. 单件的"长小儿",头子" 西部に 屋え 下にたさい!