01 NA = mol

E1)
$$135\, g\, Al \times \frac{1\, mol\, Al}{27\, g} = 5\, moles\, e1$$

e2)
$$200\, g \times \frac{1\, mol\, CO_2}{44\, g} = 4,545\, moles\, e2$$

e3) $1000\, g \times \frac{1\, mol}{6,94\, g} = 144,092\, moles\, e3$

e4) $100\, g \times \frac{1\, mol\, NH_3}{17\, g} = 5,882\, moles\, e4$

e5) $Na_2CO_3 = 106\, g\, e5$

E6) $Na_2SO_4 = 142\, g\, e6$

$1,4\, moles \times \frac{142\, g}{1\, mol} = 198,8\, g\, e6$

E7) $10000\, g \quad HCl = 36,5\, g$

$10000\, g\, HCl \times \frac{1\, mol\, HCl}{36,5\, g} = 273,973\, moles\, e7$

E8) $CuSO_4 \rightarrow 159,56\, g\, e8$

e9) $H_2SO_4 \rightarrow 98\, g\, e9$

e10) $NaOH = 40\, g$

$1000\, g \times \frac{1\, mol\, NaOH}{40\, g} = 25\, moles\, e10$

e11) $H_2O \Rightarrow 18\, g$

$5\, mol\, H_2O \times \frac{18\, g}{1\, mol} = 90\, g$

e12) $Na_2S = 78\, g$

$780\, g\, e12$

e13) $AgNO_3 = 169,9\, g$

$230\, g\, AgNO_3 \times \frac{1\, mol\, AgNO_3}{169,9\, g} = 1,354\, moles\, e13$

e14) $CO_2 = 44\, g$

$7\, mol \times \frac{44\, g}{1\, mol} = 308\, g\, e14$

e15) $SO_2 = 64\, g$

$16\, g \times \frac{1\, mol}{64\, g} = 0,25\, moles\, e15$

e16) $HCl = 36,5\, g$

$451,875\, g \times \frac{1\, mol}{36,5\, g} = 12,380\, moles\, e16$

e17) $FeCl_3 = 162,35\, g$

$200\, g \times \frac{1\, mol\, FeCl_3}{162,35\, g} = 1,232\, moles\, e17$

e18) $H_2SO_4 = 98\, g$

$1,5\, mol\, H_2SO_4 \times \frac{98\, g}{1\, mol} = 147\, g\, e18$

e19) $PH_3 = 34\, g$

$23\, moles \times \frac{34\, g}{1\, mol} = 782\, g\, e19$

e20) $SO_2 = 64\, g$

$250\, g\, SO_2 \times \frac{6}{1\, mol\, SO_2}$

$250\, g\, SO_2 \times \frac{1\, mol\, SO_2}{64\, g} = 3,906\, moles\, e20$