

Taller

Calcular la composición porcentual de

1 H_3PO_4 Acido Fosforico

| | | | | | |
|---|--------|-----------------|--------|--------------|-------------|
| H | 3 (1) | 3 \div 98 | 0,0306 | $\times 100$ | 3,06 % |
| P | 1 (31) | 31 \div 98 | 0,316 | $\times 100$ | 31,63 % |
| O | 4 (16) | 64 \div 98 | 0,653 | $\times 100$ | 65,30 % |
| | | <u>98 g/mol</u> | | | <u>100%</u> |

2 $Pb(OH)_4$: Hidróxido de plomo (IV)

| | | | | | |
|----|---------|------------------|-------|-------------|---|
| Pb | 1 (207) | $207 \div 275$ | 0,752 | 75,2 | % |
| O | 4 (16) | $64 \div 275$ | 0,232 | 23,2 | % |
| H | 4 (1) | $4 \div 275$ | 0,014 | 1,4 | % |
| | | <u>275 g/mol</u> | | <u>100%</u> | |

3 $Ni_2(CO_3)_3$

| | | | | | |
|----|--------|------------------|--------------------|-------------|---|
| Ni | 2 (58) | $116 \div 296$ | $0,391 \times 100$ | 39,1 | % |
| C | 3 (12) | $36 \div 296$ | $0,121 \times 100$ | 12,1 | % |
| O | 9 (16) | $144 \div 296$ | $0,486 \times 100$ | 48,6 | % |
| | | <u>296 g/mol</u> | | <u>100%</u> | |

4 H_2SO_4

| | | | | | |
|---|--------|-----------------|--------------------|------------|---|
| H | 2 (1) | $2 \div 98$ | $0,020 \times 100$ | 2 | % |
| S | 1 (32) | $32 \div 98$ | $0,326 \times 100$ | 32,6 | % |
| O | 4 (16) | $64 \div 98$ | $0,653 \times 100$ | 65,3 | % |
| | | <u>98 g/mol</u> | | <u>100</u> | |

5 H₂O

| | | | | | |
|---|--------|-----------------|-----------|--------------------|--------------|
| H | 2 (1) | 2 | $\div 18$ | $0,111 \times 100$ | 11,1% |
| O | 1 (16) | 16 | $\div 18$ | $0,888 \times 100$ | 88,8% |
| | | <u>18 g/mol</u> | | | <u>100 %</u> |