

A.19. Quina serà la massa (**amb un decimal**) de:

a) 1 mol d'alumini (Al)

$$A_r[Al]=27 \rightarrow M_{Al}=27 \text{ g/mol}$$

b) 1 mol de diòxid de carboni (CO₂)

$$M_r[CO_2]=12+2\times 16=44 \rightarrow M_{CO_2}=44 \text{ g/mol}$$

c) 1 mol de Ca(OH)₂

$$M_r(Ca(OH)_2)=40,1+2\times(16+1)=74,1 \rightarrow M_{Ca(OH)_2}=74,1 \text{ g/mol}$$

d) 1 mol de sulfat d'alumini Al₂(SO₄)₃

$$M_r[Al_2(SO_4)_3]=2\times 27+3\times(32,1+4\times 16)=342,3 \rightarrow M_{Al_2(SO_4)_3}=342,3 \text{ g/mol}$$