

## ELS ÀTOMS QUE FORMEN UN COMPOST

La fórmula del nitrat de calci és **Ca(NO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>**.

Tingues en compte que el subíndex 2 afecta tots els àtoms entre parèntesis.

**a**

Quina és la massa molecular del nitrat de calci?

u

**b**

Quants mols de substància hi ha en 131,28 g de nitrat de calci?

mols

**c**

Quants àtoms formen aquesta quantitat de nitrat de calci?

Expressa les respostes amb notació científica, amb tres decimals de precisió.

- · 10 àtoms de calci
- · 10 àtoms de nitrogen
- · 10 àtoms d'oxigen

**d**

Una mostra d'òxid de ferro(III) (**Fe<sub>2</sub>O<sub>3</sub>**) conté:

- 1,2044 · 10<sup>24</sup> àtoms de ferro
- 1,8066 · 10<sup>24</sup> àtoms d'oxigen

Quants mols de substància componen la mostra?

mols

**e**

Quina és la massa molecular de l'òxid de ferro?

Expressa el resultat amb una xifra decimal.

u

**f**

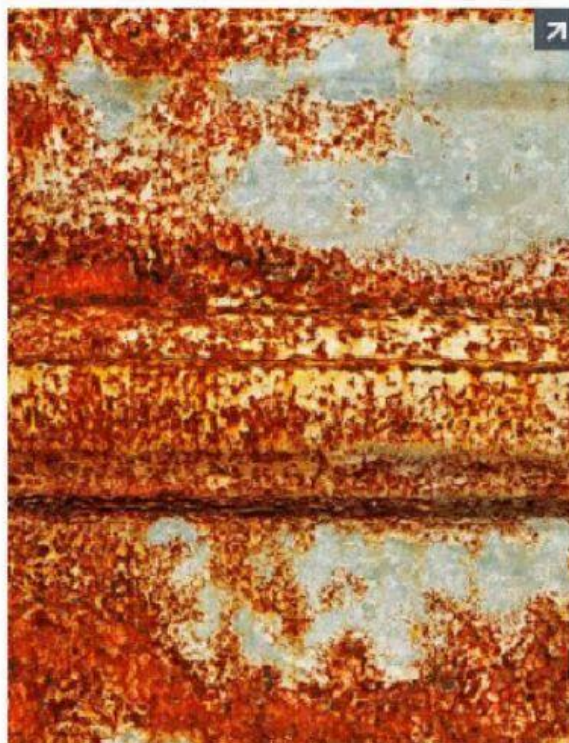
Quina és la massa d'aquesta mostra?

Expressa el resultat amb una xifra decimal.

g



El nitrat de calci és utilitzat com a fertilitzant en l'agricultura.



Òxid de ferro(III)