

8. Il y a un échantillon de 30g de **Carbonate de Potassium**. Combien de (3)

a. moles,

b. molécules

c. atomes?

9. Il y a $8,0 \times 10^{24}$ atomes dans un échantillon **d'Hydroxyde de Sodium**. Combien de (3)

d. molécules,

e. moles

f. grammes

10. Il y a $4,3 \times 10^{23}$ molécules de Nitrate de Calcium (voir question 5). Combien de (2)

g. D'atomes?

h. Moles?

i. Grammes?

Conversions

Nom du composé	Masse du composé	Masse molaire	Moles	molécules	Atomes
Chlorure de Calcium	15g				
Carbonate de potassium			0,142 moles		
Oxyde de Fer(III)				$3,25 \times 10^{24}$ molécules	
Acétate de Baryum					$8,6 \times 10^{23}$ atomes

Nom du composé	Masse du composé	Masse molaire	Moles	Molécules	Atomes
Chromate de sodium	0,6g				
Hypochlorite de manganèse(II)			2,5moles		
Nitrate de Cuivre(I)				8,2X10 ²² molécules	
Permanganate d'aluminium					4,6X10 ²⁴ atomes