

OBJECTIFS

Chapitre 4. Détermination de quantités de matière

Connaître	Savoir-faire
<ul style="list-style-type: none"><input type="checkbox"/> Connaître l'unité en chimie de la quantité de matière, la valeur de la constante d'Avogadro et la relation entre quantité de matière et nombre d'entités<input type="checkbox"/> Connaître la définition et l'unité de la masse molaire et la relation entre masse et quantité de matière<input type="checkbox"/> Connaître la définition, la formule et l'unité de la masse volumique d'une espèce chimique<input type="checkbox"/> Connaître la définition et l'unité du volume molaire et la relation entre volume et quantité de matière<input type="checkbox"/> Connaître les unités et instruments de mesure de la pression et de la température<input type="checkbox"/> Connaître la loi de Boyle-Mariotte des gaz parfaits et la valeur de la constante des gaz parfaits<input type="checkbox"/> Connaître la loi d'Avogadro-Ampère sur le volume des gaz parfaits et la valeur du volume molaire d'un gaz	<ul style="list-style-type: none"><input type="checkbox"/> Savoir retrouver la masse molaire d'un élément chimique dans la classification périodique et déterminer la masse molaire d'une molécule ou d'un ion polyatomique<input type="checkbox"/> Savoir déterminer la quantité de matière d'une espèce chimique à partir de son nombre d'entités, sa masse, son volume<input type="checkbox"/> Savoir déterminer la quantité de matière d'un gaz en utilisant l'équation d'état des gaz parfaits