

La représentation des actions.

Dans les cas ci-dessous on admet que l'action est ponctuelle :

Compléter le tableau de caractéristique et représenter graphiquement la force suivant l'échelle indiquée

Action de la main gauche, G, sur la corde (C) :
100 N
Echelle : 1 cm $\hat{=}$ 25 N

Point d'application	
droite d'action	
sens	
intensité	
notation	

Action du ressort (R) sur l'homme (H) : 450 N
Echelle : 1 cm $\hat{=}$ 100 N

Point d'application	
droite d'action	
sens	
intensité	
notation	

Dans le cas suivant, la Terre exerce une force $\vec{F}_{\text{Terre/masse}}$ sur la masse.

Compléter le tableau de caractéristique et tracer le vecteur force à l'échelle indiquée.

Echelle : 1 cm pour 3 N

G (centre de gravité)

Point d'application	direction	sens	intensité	notation

a) Comment s'appelle cette force $\vec{F}_{\text{Terre/masse}}$? -----

b) Comment s'écrit cette force $\vec{F}_{\text{Terre/masse}}$ en fonction de g ?
($g = 9,81 \text{ N/kg}$ sur la Terre) Ecrire dans le cadre.

c) Faire le diagramme objet-interaction, des actions sur la masse m .

La présentation des calculs

En respectant la méthodologie du calcul en sciences-physiques, calculer la masse suspendue au dynamomètre sachant que le poids vaut 7,5 N. L'intensité de pesanteur sur la Terre $g=9,81 \text{ N/kg}$.

Calculer l'énergie cinétique pour un véhicule qui roule à 90km/h et pesant 500 kg.

Les grandeurs

Grandeur	Symbole de la grandeur	Unité	Symbole de l'unité	Appareil de mesure	Formule associée
Vitesse					
Distance					
Temps					
Température					
Poids					
Masse					
Volume					
Masse volumique					
Intensité					
Puissance					
Résistance					
Puissance électrique					
Energie électrique					
Energie cinétique					

Nom	Formule	Modèle moléculaire
Dioxygène		
Dihydrogène		
Diazote		
Dioxyde de carbone		
Eau		
Méthane		

Nom	Symbole	Modèle moléculaire
Carbone		
Hydrogène		
Oxygène		
Azote		
Fer		
Cuivre		
Or		

Définition :

Carte d'identité :

Nombre de _____ → A
 (_____ + _____)
 _____) → Z
 Nombre de _____ (_____)

La molécule

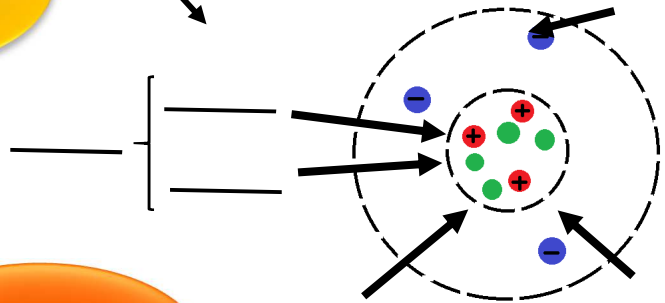
Atome

Un atome est toujours _____, il possède autant de _____ que _____

La matière

Ion négatif :

Ion



Ion positif :

Définition :

Formules	Noms
	Sodium
	Cuivre II
	Fer II
	Fer III
	Hydrogène
	Zinc

Formules	Noms
	Hydroxyde
	Sulfates
	Carbonates
	Nitrates
	Chlorure