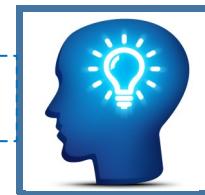
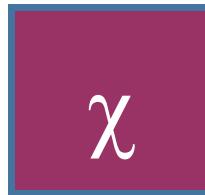
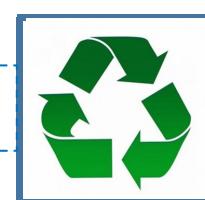
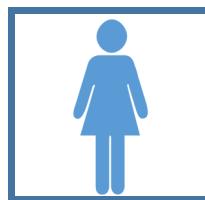
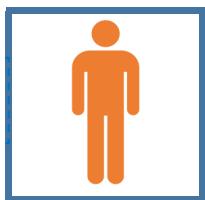
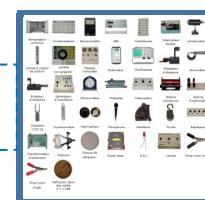
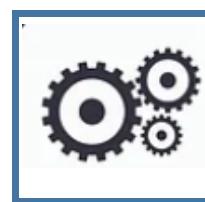
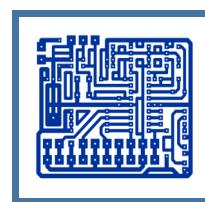
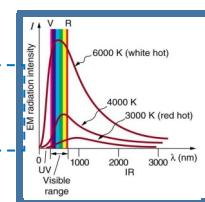


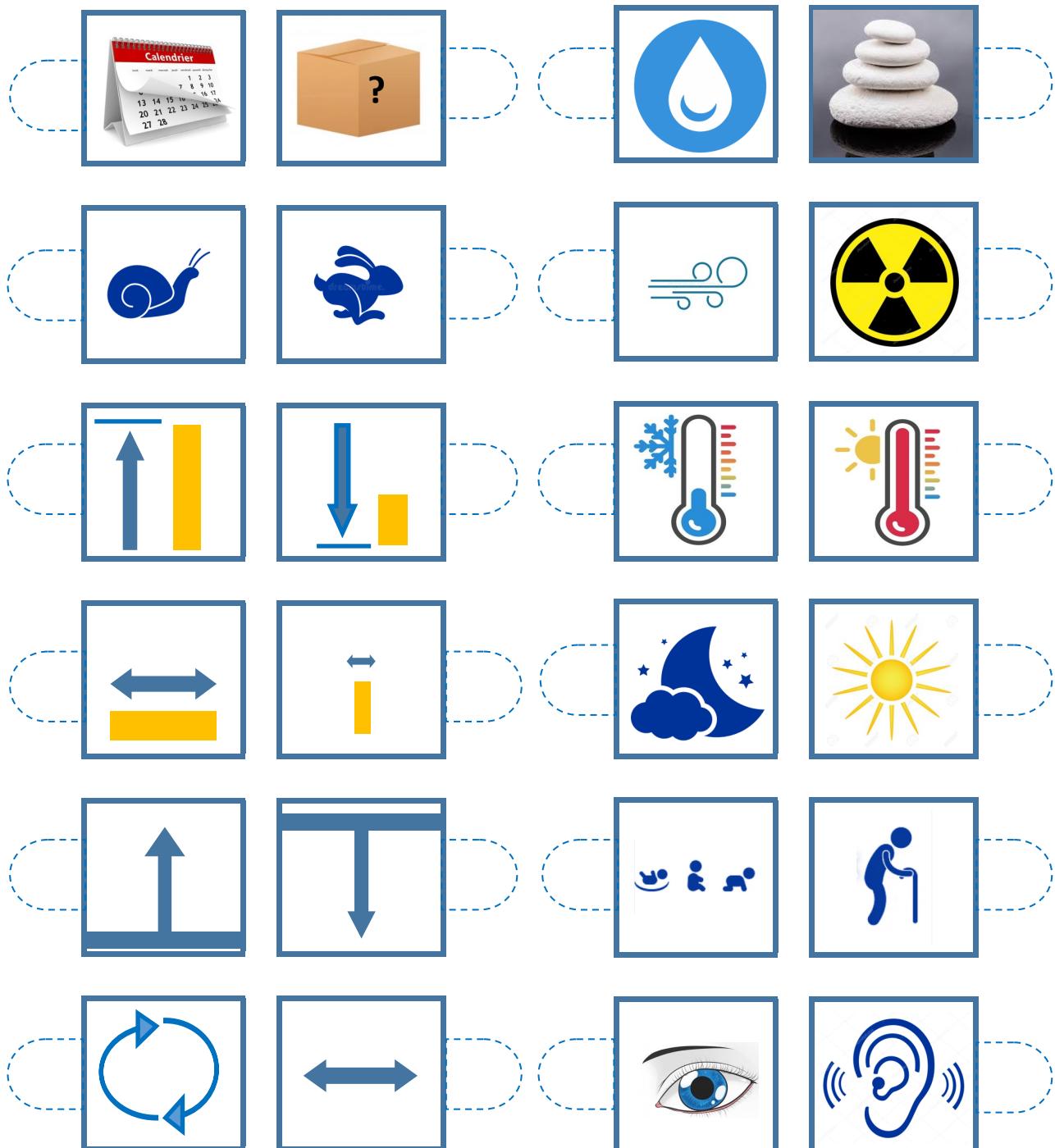
Plateau de jeu

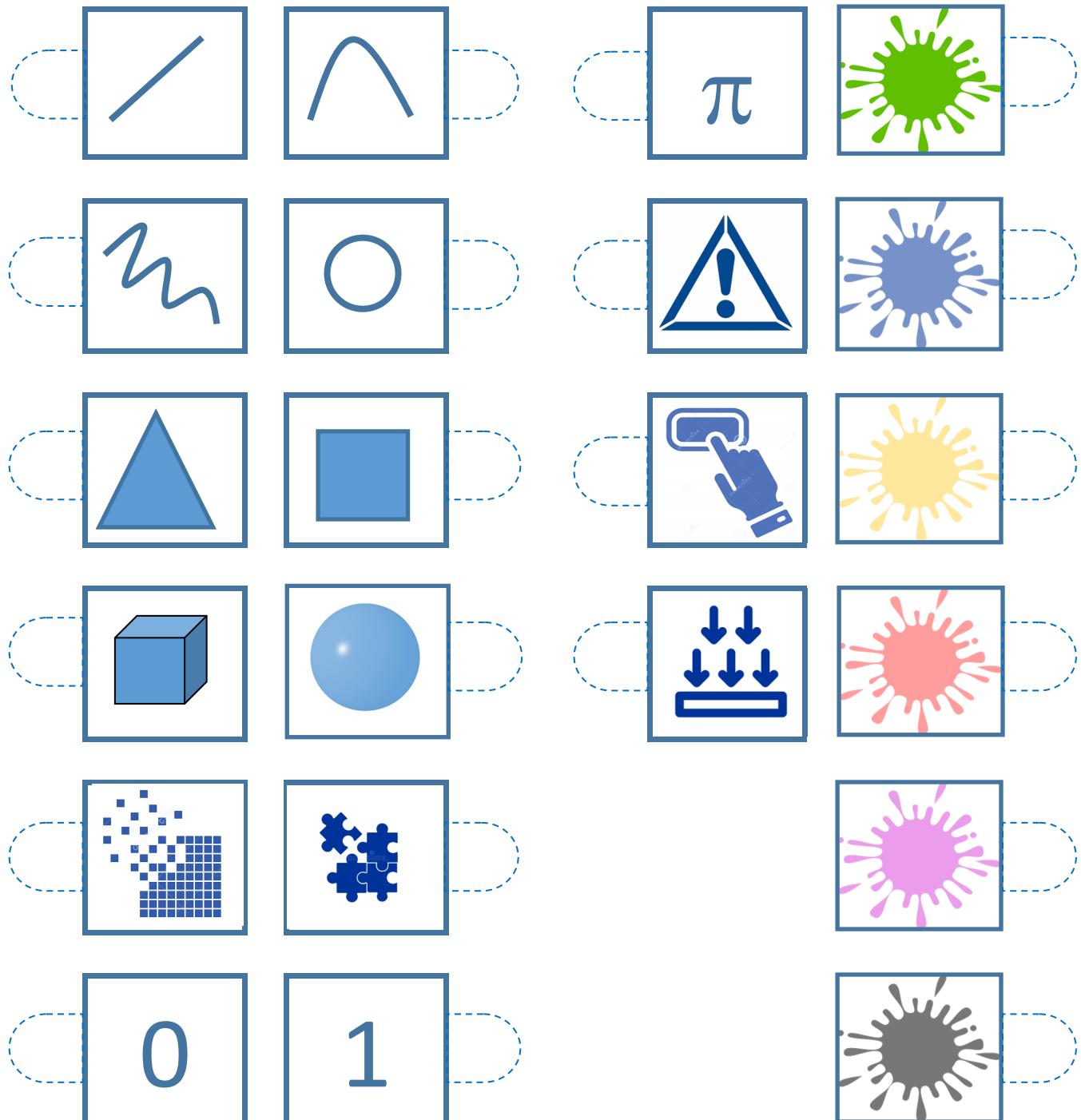
Chaque page représente un quart
du plateau de jeu



$$\sqrt{\frac{x^n + 1}{\alpha + \beta^y}}$$







Concept

Physique-Chimie



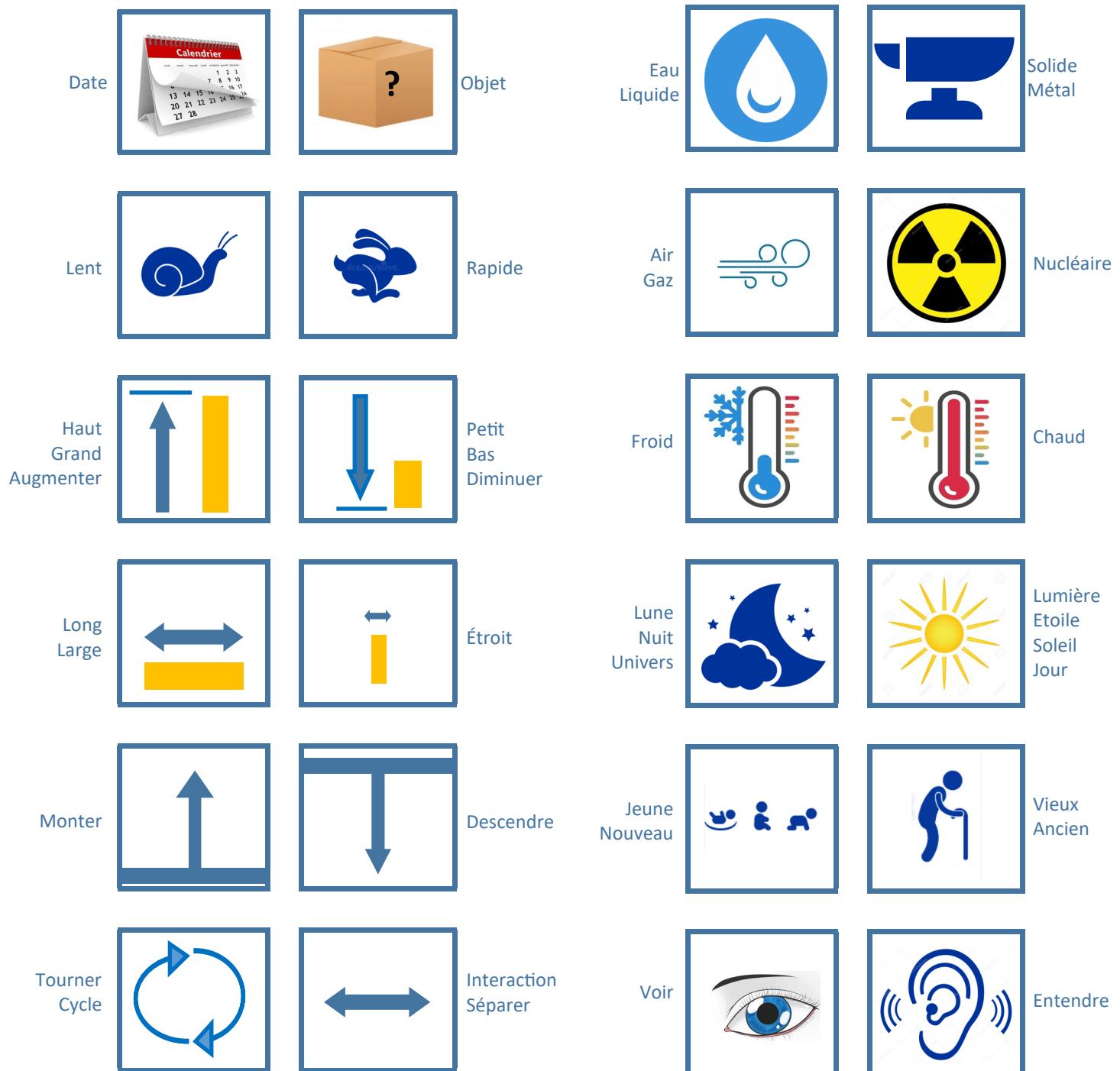
Concept

Explication des icônes

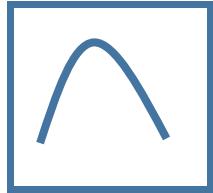
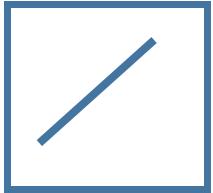
Jeu réalisé par Patricia Marchand



Physique		Chimie		Idée		Formule Relation	
Mécanique		Electricité Lumière		Loi Principe		Electronique Composant Circuit	
Onde Perturbation Propagation		Optique Décomposition Dispersion		Protocole Démarche		Mécanisme	
Acoustique Onde sonore Son		Energie		Matériel Montage Expérience		Verrerie Expérience	
Homme		Femme		Métier		Titre Auteur	
Durée Temps		Instruments Mesure		Développement durable Recycler		Rédiger Livre	

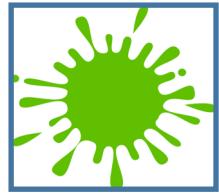
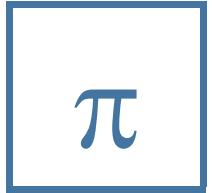


Droite
Ligne

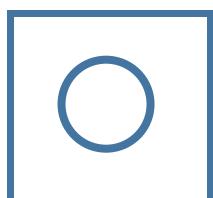
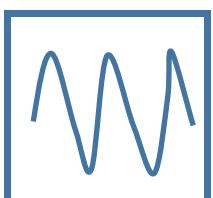


Parabole

Grandeur
Constante

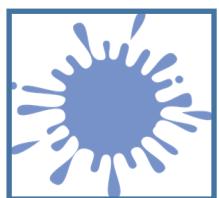


Sinusoïdale
Courbe

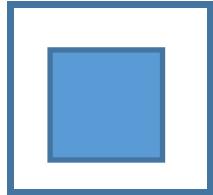
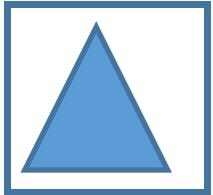


Cercle
Circulaire
Rond

Danger

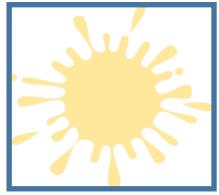


Triangle

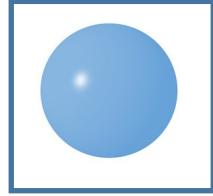
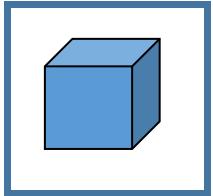


Carré
Surface

Action

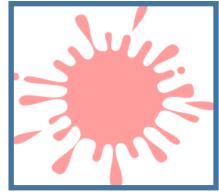
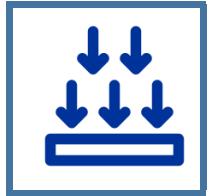


Cube

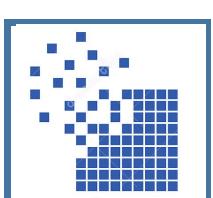


Sphère

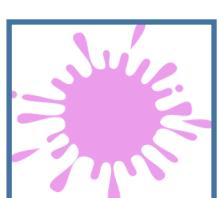
Absorber
Traverser



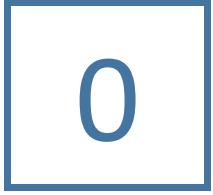
Multitude
Dissocier



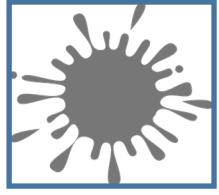
Pièce
Partie



Nul
Zéro



Un
Unique
Nombre



Carte niveau 2nde

Principe d'inertie ou 1ère loi de Newton

Relation de Descartes

Lumière monochromatique

Corps pur

Mélange hétérogène

Eau de chaux

Dioxygène

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Masse volumique de l'eau :
 $\rho = 1,0 \text{ g/mL}$ ou $\rho = 1 \text{ kg/L}$

Changement d'état

Ebullition

Solvant

Soluté

Concentration en masse

Dissolution

Diluer

Fiole jaugée

Pipette jaugée

Balance

Ion Cuivre Cu²⁺

Atome

Proton

Electron

Configuration électronique



Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$



Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$



Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$



Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Configuration électronique du carbone
 $1s^2 2s^2 2p^2$

Gaz noble

Famille chimique

Molécule

Tableau périodique

La mole

Transformation exothermique

Réaction chimique

Isotope

Référentiel

Mouvement rectiligne et uniforme

Vitesse

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Vitesse du son dans l'air :
 $V \approx 340 \text{ m/s}$

Signal périodique

Fréquence

Hauteur d'un son

Spectre d'émission de raies

Lentille convergente

Loi d'Ohm

Loi des nœuds

Résistance électrique

Carte niveau 1ère

Masse molaire

Loi de Beer-Lambert

Spectre d'absorption

Couple oxydant-réducteur

Avancement

Titrage colorimétrique

Schéma de Lewis

Extraction par solvant

Miscibilité

Acide carboxylique

Spectre Infra-rouge

Montage à reflux

Buchner

Combustion

Carte niveau Tle

Carte niveau Tle