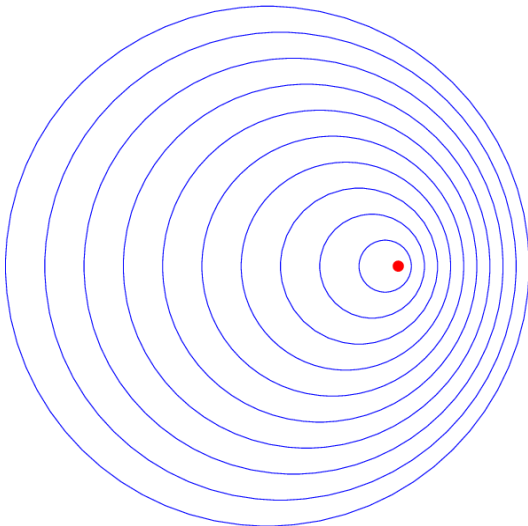


Dictionnaire Mots Physique-Chimie

Traductions Allemand-Français

Daniel San José Pro

2017-2018



$$E=mc^2$$

Alles ist relativ.

1 H Wasserstoff																	2 He Helium
3 Li Lithium	4 Be Beryllium											5 B Bor	6 C Kohlenstoff	7 N Stickstoff	8 O Sauerstoff	9 F Fluor	10 Ne Neon
11 Na Natrium	12 Mg Magnesium											13 Al Aluminium	14 Si Silicium	15 P Phosphor	16 S Schwefel	17 Cl Chlor	18 Ar Argon
19 K Kalium	20 Ca Calcium	21 Sc Scandium	22 Ti Titan	23 V Vanadium	24 Cr Chrom	25 Mn Mangan	26 Fe Eisen	27 Co Cobalt	28 Ni Nickel	29 Cu Kupfer	30 Zn Zink	31 Ga Gallium	32 Ge Germanium	33 As Arsen	34 Se Selen	35 Br Brom	36 Kr Krypton
37 Rb Rubidium	38 Sr Strontium	39 Y Yttrium	40 Zr Zirkon	41 Nb Niob	42 Mo Molybdän	43 Tc Technetium	44 Ru Ruthenium	45 Rh Rhodium	46 Pd Palladium	47 Ag Silber	48 Cd Cadmium	49 In Indium	50 Sn Zinn	51 Sb Antimon	52 Te Tellur	53 I Jod	54 Xe Xenon
55 Cs Cäsium	56 Ba Barium	57 La* Lanthan	72 Hf Hafnium	73 Ta Tantal	74 W Wolfram	75 Re Rhenium	76 Os Osmium	77 Ir Iridium	78 Pt Platin	79 Au Gold	80 Hg Quecksilber	81 Tl Thallium	82 Pb Blei	83 Bi Bismut	84 Po Polonium	85 At Astat	86 Rn Radon
87 Fr Francium	88 Ra Radium	89 Ac** Actinien	104 Rf Rutherfordium	105 Db Dubnium	106 Sg Seaborgium	107 Bh Bohrium	108 Hs Hassium	109 Mt Meitnerium	110 Ds Darmstadtium	111 Rg Roentgenium	112 Cn Copernicium	113 Uut Ununtrium	114 Fl Flerovium	115 Uup Ununpentium	116 Lv Livermorium	117 Uus Ununseptium	118 Uuo Ununoctium

* 58 Ce Cer	59 Pr Praseodym	60 Nd Neodym	61 Pm Promethium	62 Sm Samarium	63 Eu Europium	64 Gd Gadolinium	65 Tb Terbium	66 Dy Dysprosium	67 Ho Holmium	68 Er Erbium	69 Tm Thulium	70 Yb Ytterbium	71 Lu Lutetium
** 90 Th Thorium	91 Pa Protactinium	92 U Uran	93 Np Neptunium	94 Pu Plutonium	95 Am Americium	96 Cm Curium	97 Bk Berkelium	98 Cf Californium	99 Es Einsteinium	100 Fm Fermium	101 Md Mendelevium	102 No Nobelium	103 Lr Lawrencium

Indices

Physique:

Thème I : Les Ondes	2
Définitions et caractéristiques	2
Le Son et communication.....	3
Physique quantique	4
Thème II : La Mécanique	7
Bases de la mécanique classique et définir un système	7
Mécanique Céleste.....	9
Mécanique dans un champ de pesanteur.....	10
Mécanique dans un champ électrostatique	11
Travail et Énergie.....	12
Thème III : Thermodynamique	13
Thème IV : Relativité	15

Chimie:

Thème I : Bases de la Chimie	17
Verrerie en chimie et outils dans le laboratoire	17
Molécules, atomes et autres particules	19
Définir un élément	20
Thème II : Types de réactions	23
Réactions acido-basiques.....	23
Réactions d'oxydo-reduction	25
Thème III : Contrôle de qualité	26

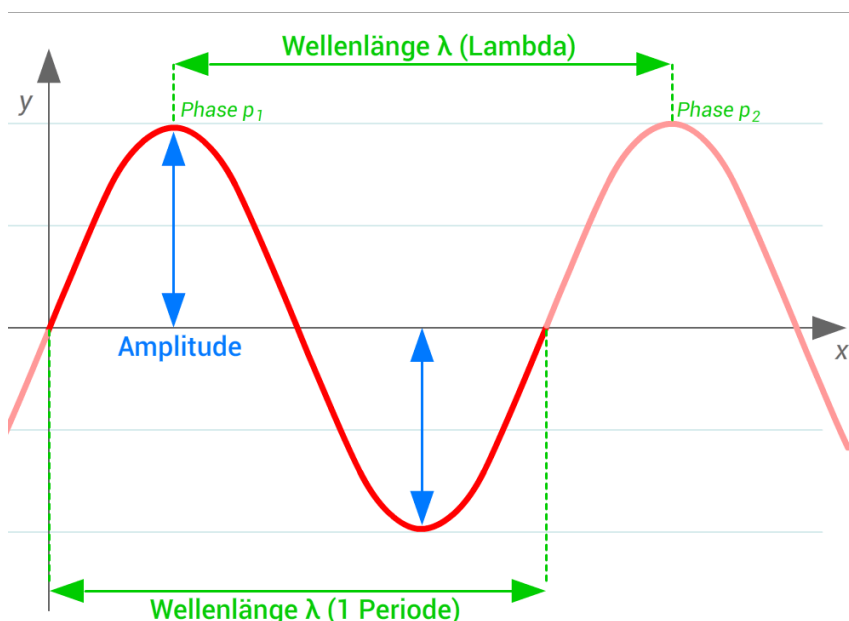
PHYSIQUE

Thème I: Les Ondes

Définitions et caractéristiques:

Onde Progressive	<i>e Welle(n)</i>
Longueur d'Onde (λ)	<i>e Wellenlänge</i>
Fréquence (f)	<i>e Frequenz(en)</i>
Période (T)	<i>e Periode (oder Periodendauer)</i>
Espace	<i>r Raum</i>
Temps (t)	<i>e Zeit</i>
Vitesse (v)	<i>e Geschwindigkeit</i>
Célérité d'une onde (c)	<i>e Phasengeschwindigkeit einer Welle</i>
le Front d'onde	<i>e Wellenfront</i>
Matière	<i>e Materie</i>
Onde Longitudinale	<i>e Longitudinalwelle (oder Längswelle)</i>
Onde Transversale	<i>e Transversalwelle (auch Quer-, Schub- oder Scherwelle)</i>
Diffraction	<i>e Beugung (oder Diffraktion)</i>
Réfraction	<i>e Brechung (oder auch Refraktion)</i>
Interférence	<i>e Interferenz</i>

Onde Mécanique	<i>e mechanische Welle</i>
Onde Electromagnétique	<i>e elektromagnetische Welle</i>
la Phase	<i>e Phase</i>
l'Amplitude	<i>e Amplitude (A_0)</i>



$$c = \lambda \cdot f = \frac{\lambda}{T}$$

$$f = \frac{1}{T}$$

Interférences constructives	<i>e konstruktive Interferenz</i>
Interférences destructives	<i>e destruktive Interferenz</i>
Effet Doppler	<i>r Doppler-Effekt</i>
Différence de marche	<i>r Gangunterschied</i>
Le Son et communication:	
Le Son	<i>r Schall</i>
Le Bruit	<i>s Geräusch</i>

Onde Sonore	<i>e Schallwelle</i>
Son audible	<i>r Hörschall</i>
Infrason	<i>r Infraschall</i>
Ultrason	<i>r Ultraschall</i>
Intensité sonore (I)	<i>e Schallintensität</i>
Niveau d'Intensité sonore (L)	<i>r Schallintensitätspegel</i>
Système binaire	<i>s Dualsystem (oder Zweiersystem, Binärsystem)</i>
Signal analogique	<i>s Analogsignal</i>
Signal numérique	<i>s Digitalsignal</i>
CAN (convertisseur analogique numérique)	<i>ADU (Analog-Digital-Umsetzer)</i>

Dezimal	Binär	Dezimal	Binär
0	0000	8	1000
1	0001	9	1001
2	0010	10	1010
3	0011	11	1011
4	0100	12	1100
5	0101	13	1101
6	0110	14	1110
7	0111	15	1111

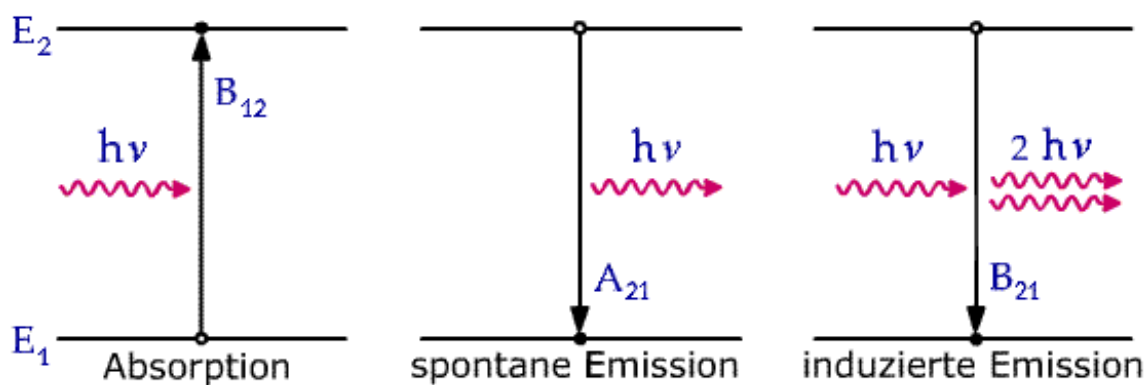
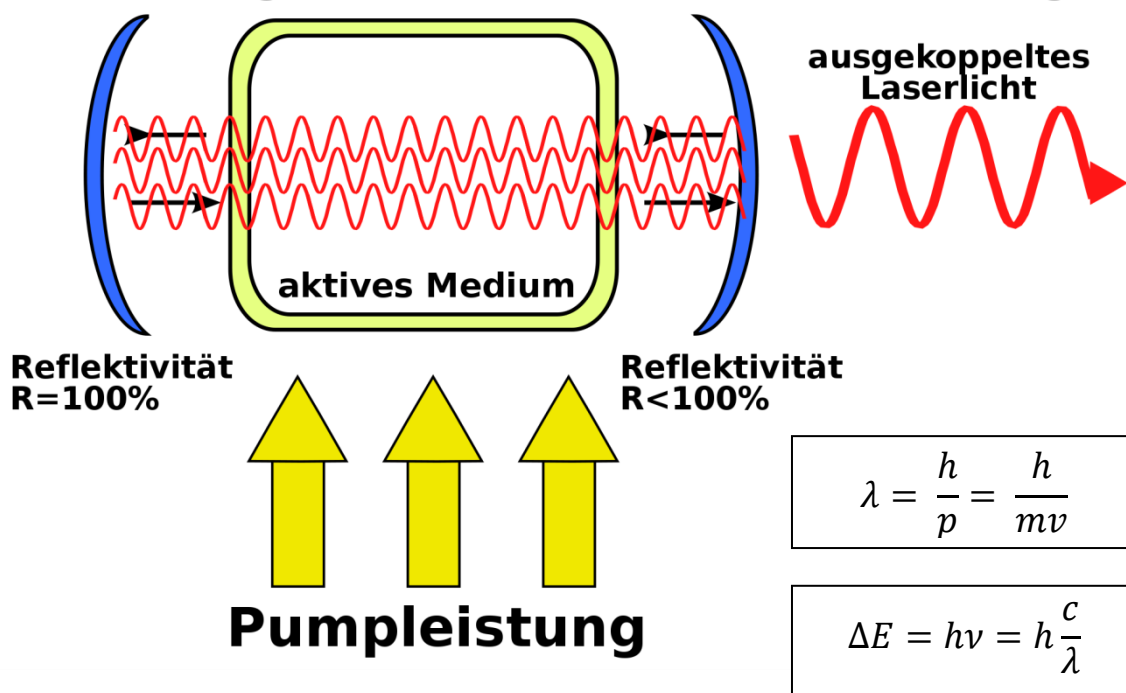
Physique quantique :

$$L = 10 \times \log\left(\frac{I}{I_0}\right) \text{ \& } I_0 = 10^{-12} \text{ W} \cdot \text{m}^{-2}$$

Physique quantique	<i>e Quantenphysik</i>
Physique classique	<i>e klassische Physik</i>
un photon	<i>s Photon(en)</i>

un électron	<i>s Elektron(en) (e⁻)</i>
un atome	<i>s Atom(en)</i>
une molécule	<i>Molekül (e)</i>
L.A.S.E.R.	<i>s -</i>
émission spontanée	<i>e spontane Emission</i>
émission stimulée	<i>e stimulierte Emission (oder induzierte Emission)</i>
absorption	<i>e Lichtabsorption</i>
Constante de Planck (h)	<i>s Plancksche Wirkungsquantum (oder die Planck-Konstante)</i>
État excité	<i>r Angeregte Zustand</i>
Lumière monochromatique	<i>s monochromatische Licht</i>
Dualité onde-particule	<i>r Welle-Teilchen-Dualismus</i>
Mécanique quantique	<i>e Quantenphysik</i>
Fentes de Young (interférences de Young)	<i>s Doppelspaltexperiment</i>
Quantité de mouvement (p)	<i>r Impuls</i>
Energie par pompage	<i>e Pumpelenergie</i>
Milieu actif	<i>s aktive Medium</i>
Le spectre de la lumière	<i>s elektromagnetische Spektrum</i>
Le visible	<i>s sichtbare Licht</i>
Les Ultraviolets	<i>e Ultravioletstrahlung</i>
Les Infrarouges	<i>e Infrarotstrahlung</i>

Les rayon gamma et x	<i>e Gamma- und Röntgenstrahlen</i>
Les ondes radio	<i>e Radiowellen</i>
Les micro-ondes	<i>e Mikrowellen</i>

**Endspiegel****Auskoppelspiegel**

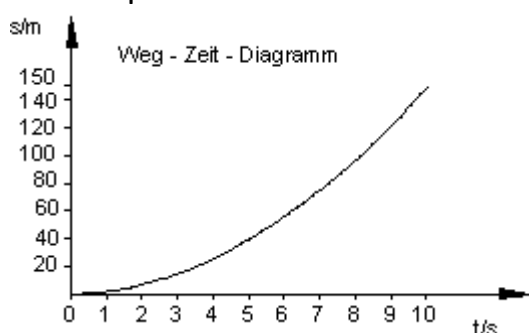
Thème II: La Mécanique

Bases de la mécanique classique et définir un système:

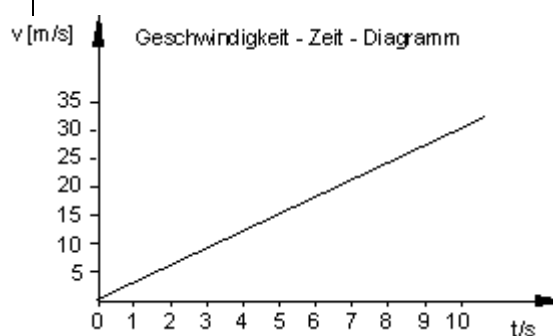
la masse (m)	<i>e Masse</i>
la charge électrique (q)	<i>e elektrische Ladung</i>
le volume (V)	<i>s Volumen</i>
la vitesse (v)	<i>e Geschwindigkeit</i>
La distance (d)	<i>e Strecke (s)</i>
la quantité de mouvement (p)	<i>r Impuls</i>
masse volumique / densité	<i>e (Massen)dichte/ e relative Dichte</i>
centre de gravité	<i>s Gravizentrum</i>
l'accélération (a)	<i>e Beschleunigung</i>
la position	<i>r Ort (r)</i>
Le vecteur	<i>r Vektor</i>
le scalaire	<i>r Skalar(en)</i>
la direction et le sens	<i>e Richtung</i>
la norme/valeur d'un vecteur	<i>r Betrag des Vektors</i>
la dérivée	<i>e Ableitung (Differentialrechnung)</i>
la primitive	<i>e Stammfunktion</i>
les lois de Newton	<i>e Newtonsche Gesetze</i>
un référentiel	<i>s Bezugssystem</i>

coordonnées cartésiennes	<i>s kartesische Koordinatensystem</i>
Un référentiel galiléen	<i>s Inertialsystem</i>
La cote	<i>e Applikate</i>
Le système	<i>s System</i>

la conservation de la
quantité de mouvement



e Impulserhaltung



- Première Loi de Newton: « Tout corps persévère dans l'état de repos ou de mouvement uniforme en ligne droite dans lequel il se trouve, à moins que quelque force n'agisse sur lui, et ne le contraigne à changer d'état. »

Erstes newtonsches Gesetz: „Ein kräftefreier Körper bleibt in Ruhe oder bewegt sich geradlinig mit konstanter Geschwindigkeit.“

- Deuxième Loi de Newton:

Zweites newtonsches Gesetz:

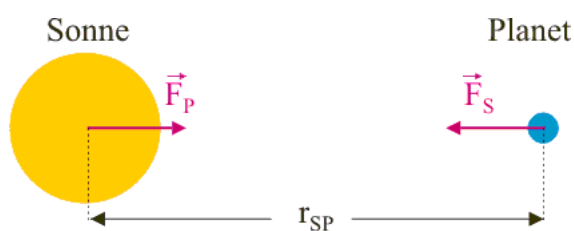
$$\sum_i \vec{F}_i = \frac{d\vec{p}}{dt}$$

- Troisième Loi de Newton: « L'action est toujours égale à la réaction ; c'est-à-dire que les actions de deux corps l'un sur l'autre sont toujours égales et de sens contraires. »

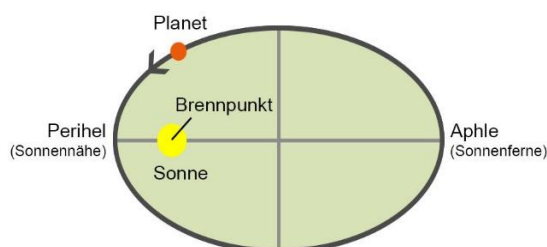
Drittes newtonsches Gesetz: „Kraft gleich Gegenkraft: Eine Kraft von Körper A auf Körper B geht immer mit einer gleich großen, aber entgegen gerichteten Kraft von Körper B auf Körper A einher.“

la cinématique	<i>e Kinematik</i>
Mouvement rectiligne uniforme	<i>e geradlinig gleichförmige Bewegung</i>
Mouvement uniformément accéléré	<i>e geradlinig gleichmäßig beschleunigte Bewegung</i>

Repère de Frenet	<i>e frenetschen Formeln (Frenet-Formeln)</i>
Mouvement circulaire	<i>e Kreisbewegung</i>
Mécanique Céleste:	
Mécanique Céleste	<i>e Himmelsmechanik</i>
Demi-grand axe	<i>e große Halbachse</i>
Demi-petit axe	<i>e kleine Halbachse</i>
Apogée	<i>s Apogäum</i>
Périgée	<i>s Perigäum</i>
Les lois de Kepler	<i>e Keplersche Gesetze</i>
une fusée	<i>e Rakette</i>
un satellite	<i>r Satellit(en)</i>
une planète	<i>r Planet(en)</i>
Référentiel géocentrique	<i>s geozentrische Bezugssystem</i>
Référentiel héliocentrique	<i>s heliozentrische Bezugssystem</i>
Force gravitationnelle (F_G)	<i>e Gravitationskraft</i>
Constante gravitationnelle (G)	<i>e Gravitationskonstante</i>
Loi universelle de la gravitation	<i>s newtonsche Gravitationsgesetz</i>
Le foyer	<i>r Brennpunkt</i>

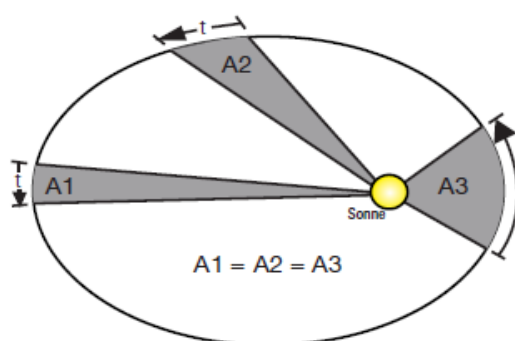


$$F_P = F_S = G \frac{m_p m_s}{r_{SP}^2}$$



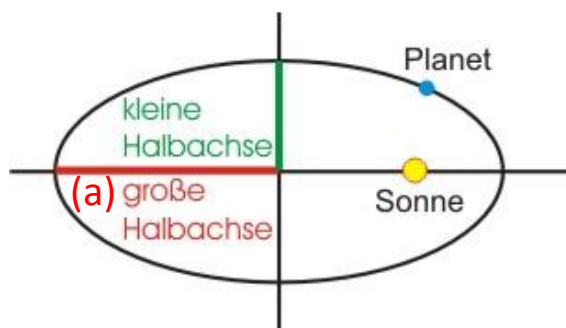
Première Loi de Kepler : « Les planètes du système solaire décrivent des trajectoires elliptiques, dont le Soleil occupe l'un des foyers. »

Erstes Keplersches Gesetz : « Die Planeten bewegen sich auf elliptischen Bahnen, in deren einem Brennpunkt die Sonne steht. »



Deuxième Loi de Kepler : « Si S est le Soleil et M une position quelconque d'une planète, l'aire balayée par le segment [SM] entre deux positions C et D est égale à l'aire balayée par ce segment entre deux positions E et F si la durée qui sépare les positions C et D est égale à la durée qui sépare les positions E et F. »

Zweites Keplersches Gesetz : « Ein von der Sonne zum Planeten gezogener Fahrstrahl überstreicht in gleichen Zeiten gleich große Flächen. »



Troisième Loi de Kepler :

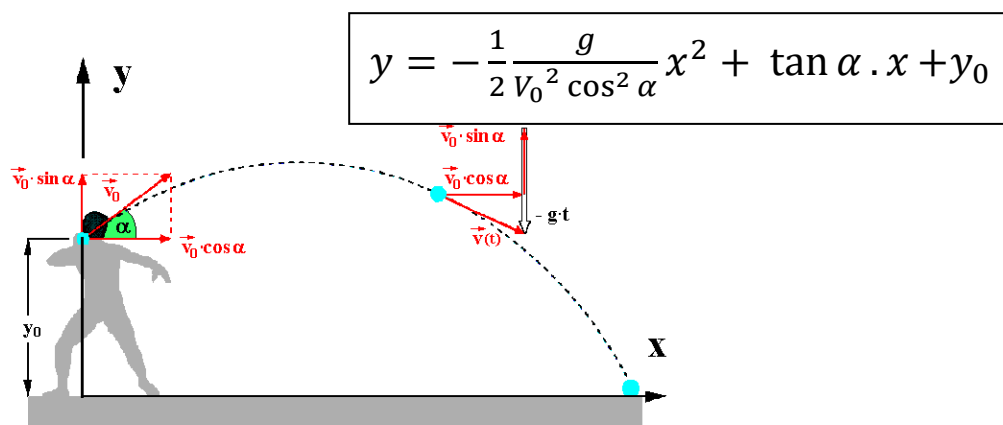
Drittes Keplersches Gesetz :

$$\frac{T^2}{a^3} = \frac{4\pi^2}{GM_s}$$

Mécanique Classique dans un champ de pesanteur:

Champ de pesanteur	s Schwerefeld
Intensité du champ de pesanteur (g)	e Fallbeschleunigung (r Ortsfaktor)
Une trajectoire parabolique	e Wurfparabel
Un projectile	s Projektil

Une chute libre	<i>r freie Fall</i>
Une parabole	<i>e Parabel</i>
Vitesse initiale	<i>e Anfangsgeschwindigkeit</i>
Angle initiale	<i>r (Anfangs)Winkel α</i>
La portée	<i>e Reichweite</i>

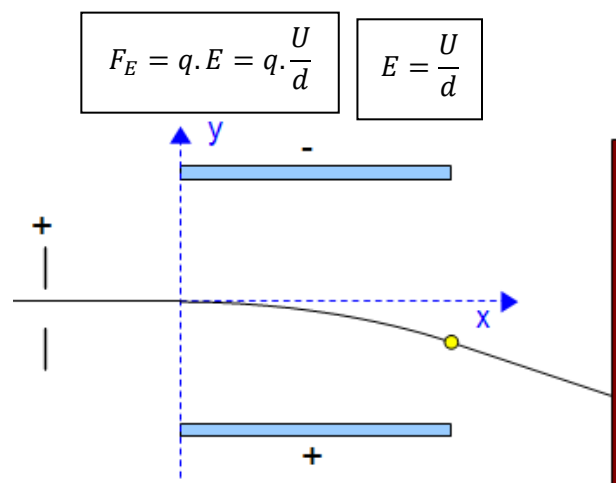
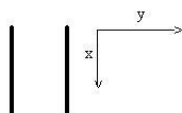


Mécanique Classique dans un champ électrostatique :

Particule chargée	<i>s elektrische Teilchen</i>
Champ électrique (E)	<i>s elektrische Feld</i>
Force électrique (F _E)	<i>R Coulomb-Kraft</i>
Un condensateur plan	<i>r Plattenkondensator</i>
Une électrode	<i>e Elektrode</i>
Dévier une particule	<i>ein Teilchen lenken</i>
Tension (U)	<i>e Spannung</i>
Puissance (P en Watt)	<i>e Leistung</i>

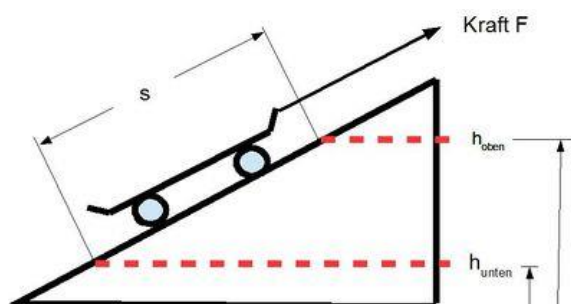
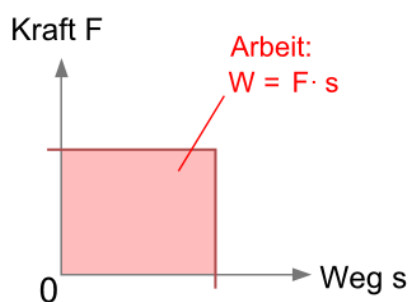
Ablenkung eines Teilchens im E-Feld eines Kondensator

$$\Delta y = \frac{E \cdot q}{2 \cdot m} \cdot t^2 = \frac{U \cdot q}{2 \cdot d \cdot m} \cdot t^2 = \frac{U \cdot q}{2 \cdot d \cdot m \cdot v_0^2} (\Delta x)^2$$

 d = Abstand der beiden Kondensatorplatten zueinander U = Spannung, die am Kondensator anliegt q = Ladung des Teilchens zw. den Kondensatorplatten m = Masse des Teilchens

Travail et Énergie :

Énergie Mécanique	<i>e mechanische Energie</i>
Énergie Cinétique	<i>e kinetische Energie</i>
Énergie Potentiel	<i>e potenzielle Energie</i>
Principe de conservation d'énergie	<i>r Energieerhaltungssatz</i>
Une force constante	<i>e konstante Kraft</i>
Une force conservative	<i>e konservative Kraft.</i>
Travail d'une force	<i>e Arbeit</i>

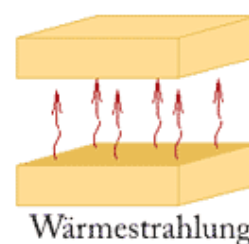
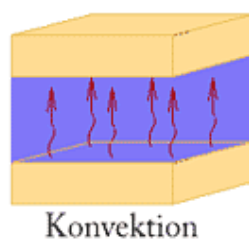
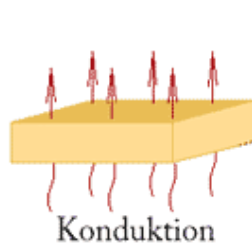


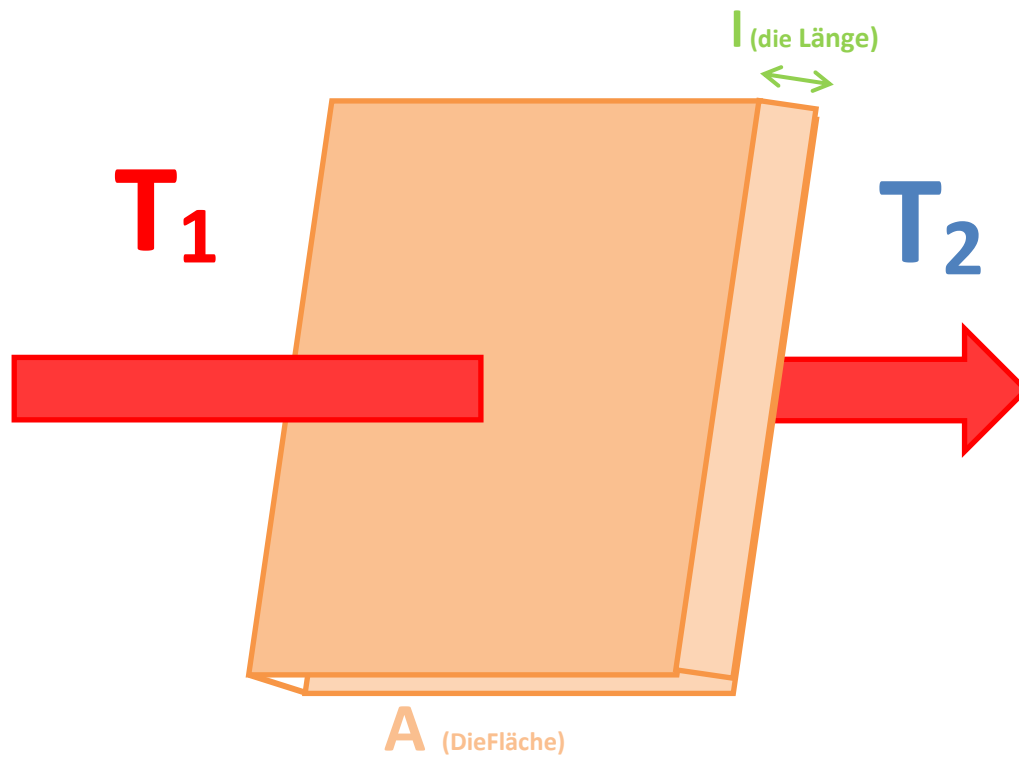
Thème III: La Thermodynamique

La thermodynamique

e Thermodynamik

La energie interne	<i>e innere Energie</i>
L'entropie	<i>e Entropie</i>
La température	<i>e Temperatur</i>
Le point critique	<i>r kritische Punkt</i>
Le point triple	<i>r Tripelpunkt</i>
La enthalpie	<i>e Enthalpie</i>
La chaleur (échanque thermique Q)	<i>e Wärme</i>
La résistance thermique	<i>r Wärmewiderstand</i>
La conduction thermique	<i>e Wärmeleitung (oder Konduction)</i>
La convection thermique	<i>e Konvektion</i>
Transfert par rayonnement	<i>e Wärmestrahlung</i>
Un transfert thermique	<i>e Wärmeübertragung</i>
La conductivité thermique	<i>e Wärmeleitfähigkeit λ</i>
Flux de chaleur	<i>r Wärmestrom (Q)</i>
Epaisseur	<i>e Länge (l)</i>
Surface	<i>e Fläche (A)</i>





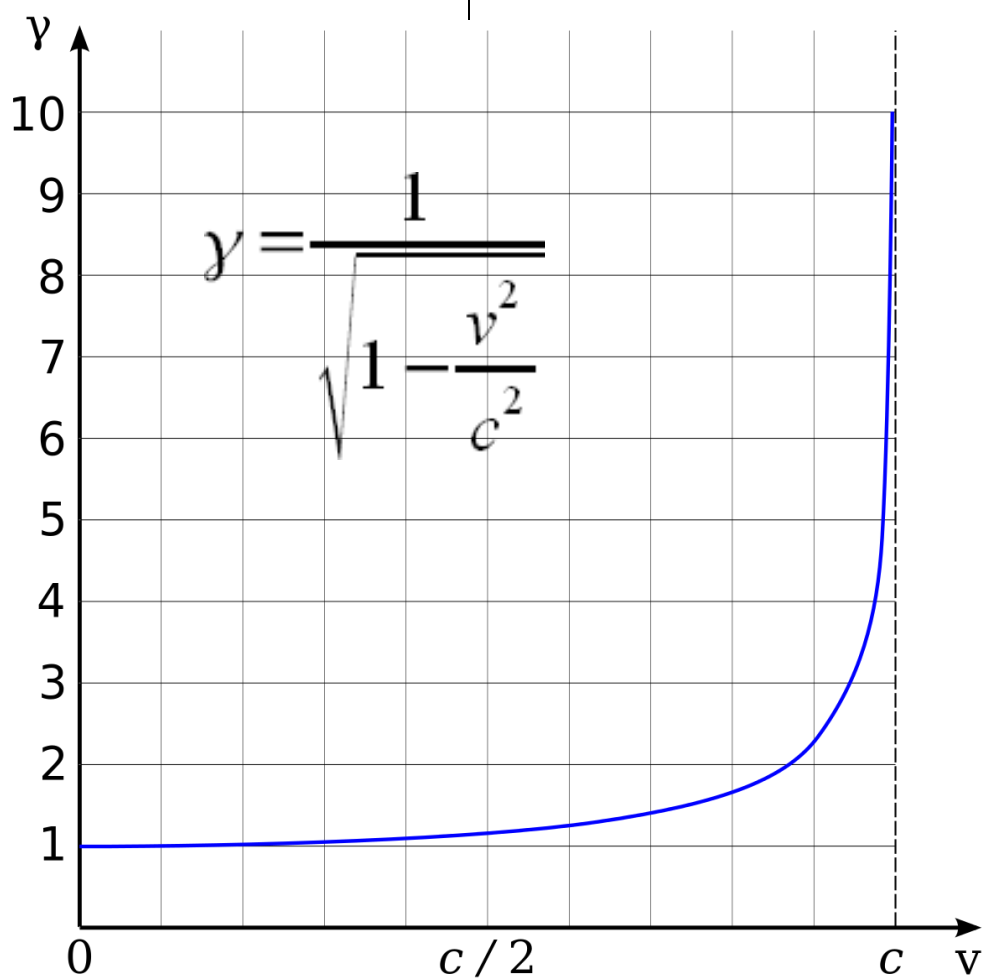
$$T_1 > T_2$$

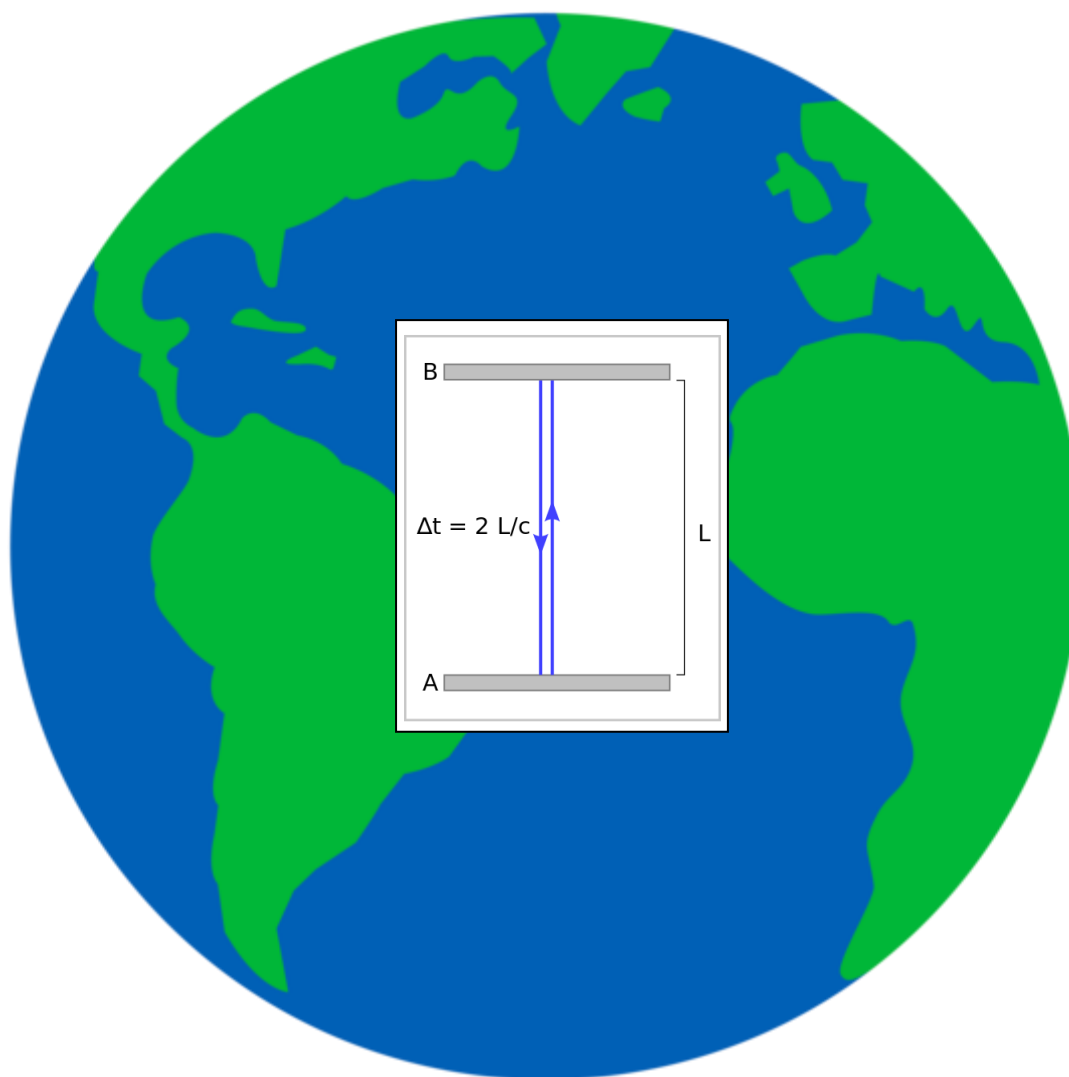
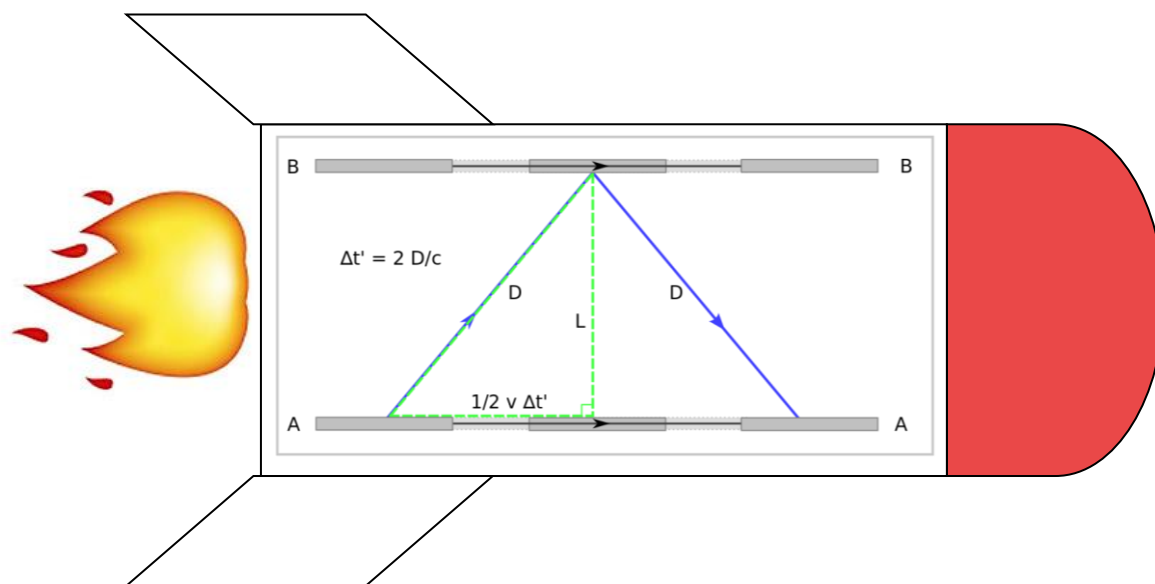
$$Q = \frac{T_1 - T_2}{R_{\text{th}}}$$

$$R_{\text{th}} = \frac{l}{A \cdot \lambda}$$

Thème IV: La Relativité

La théorie de la relativité	<i>e Relativitätstheorie</i>
La relativité restreinte	<i>e spezielle Relativitätstheorie</i>
Dilatation du temps	<i>e Zeitdilatation</i>
Contraction des longueurs	<i>e Lorentzkontraktion</i>
Vitesse de la lumière	<i>e Lichtgeschwindigkeit</i>
Le facteur de Lorentz	<i>r Lorentzfaktor</i>
Temps propre	<i>e Eigenzeit</i>
Temps "Laboratoire"	<i>e Zeit des Laborsystemes</i>
Montre à photon	<i>e Lichtuhr</i>





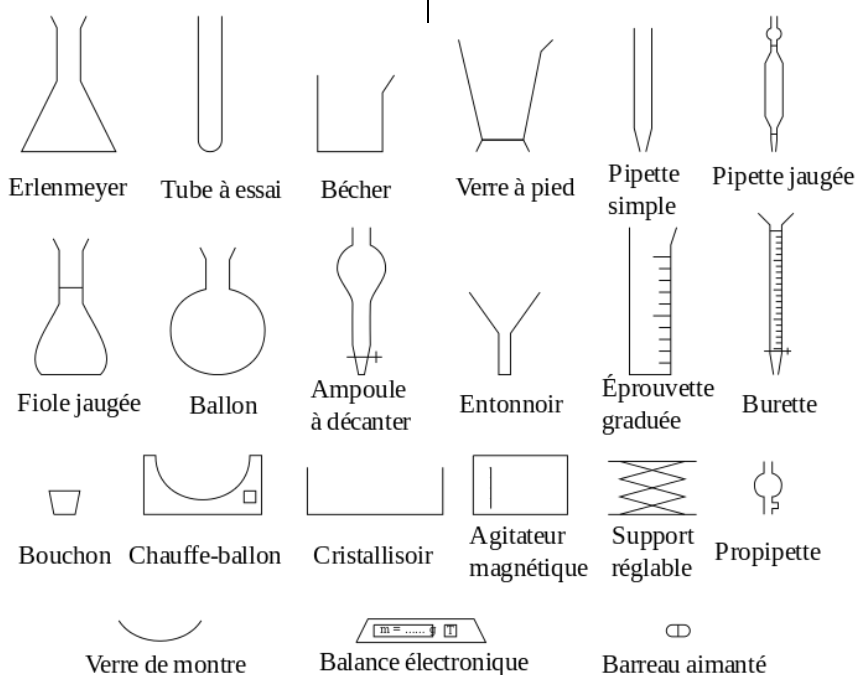
Chimie

Thème I: Bases de la chimie

Verrerie en chimie et outils dans le laboratoire :

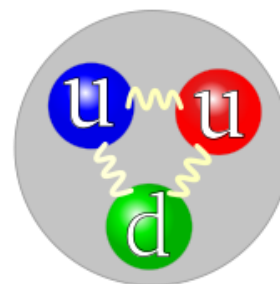
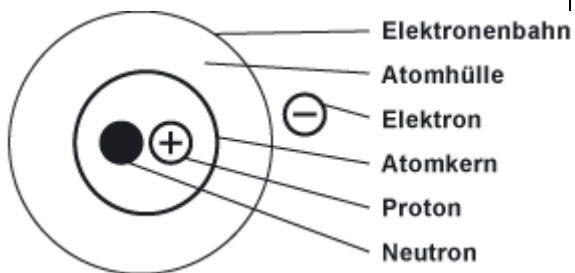
La verrerie de laboratoire	<i>S Glasgerät</i>
Un becher	<i>s Becherglas</i>
Une pipette(jaugée)	<i>e (Mess)Pipette</i>
Un erlenmeyer	<i>r Erlenmeyerkolben</i>
Une fiole jaugée	<i>r Messkolben</i>
Une burette graduée	<i>e Bürette</i>
Une Éprouvette graduée	<i>r Messzylinder</i>
Un Entonnoir	<i>r Trichter</i>
Un verre de montre	<i>s Uhrglas</i>
Une ampoule à décanter	<i>r Scheidetrichter</i>
Un support réglable	<i>s Laborboy</i>
Une propipette	<i>r Pipettierhelfer</i>
Un tube à essai	<i>s Reagenzglas</i>
Un bouchon	<i>s Schliffstopfen</i>
Un réfrigérant (à boules)	<i>r Laborkühler (Kugelkühler)</i>
Un ballon	<i>r Rundkolben</i>

Un chauffe-ballon	<i>e Laborheizhaube</i>
Un thermomètre	<i>s/r Thermometer</i>
Un barreau aimanté	<i>S Magnetrührstäbchen</i>
Un agitateur magnétique	<i>r Magnetrührer</i>
Une balance électronique	<i>e elektronische Waage</i>
Un ampèremètre	<i>s Strommessgerät (umgangssprachlich: s Amperemeter)</i>
Un voltmètre	<i>s Spannungsmessgerät (umgangssprachlich: s Voltmeter)</i>
Un Ohmmètre	<i>s Widerstandsmessgerät (umgangssprachlich: s Ohmmeter)</i>
Un multimètre	<i>s Multimeter</i>
Un oscilloscope	<i>s Oszilloskop</i>
Un générateur électrique	<i>r elektrische Generator</i>
Une pile	<i>e Batterie</i>
Le ménisque	<i>r Meniskus</i>
Une cuvette	<i>e Küvette</i>



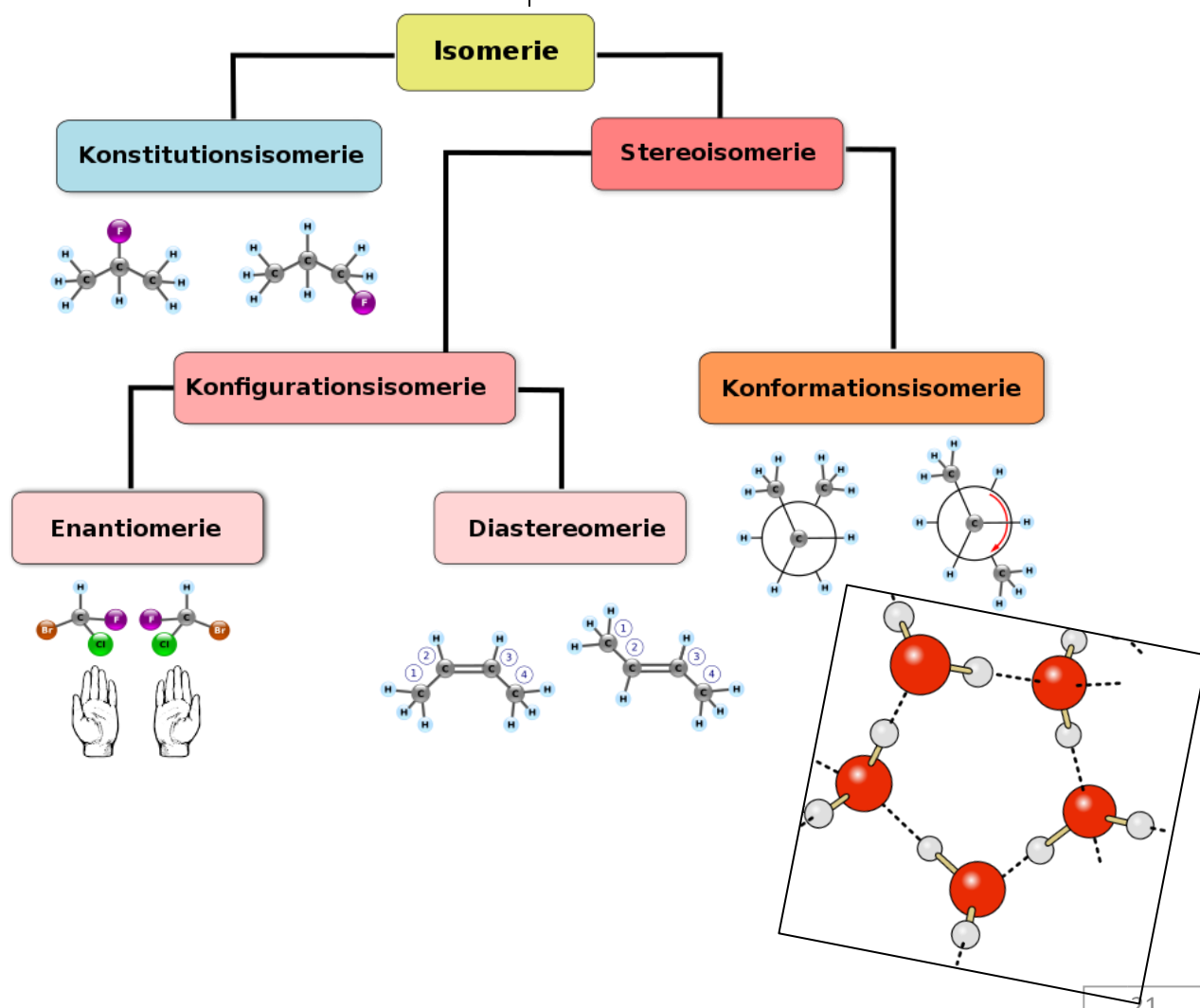
Molécules, atomes et autres particules :

Une molécule	<i>s Molekül</i>
Un atome	<i>s Atom</i>
Une particule	<i>s Teilchen</i>
Un muon	<i>s Myon</i>
Un quark	<i>s Quark</i>
Un proton	<i>s Proton</i>
Un neutron	<i>s Neutron</i>
Un électron	<i>s Elektron</i>
Un photon	<i>s Photon</i>
Un ion	<i>s Ion</i>
Un cation	<i>s Cation</i>
Un anion	<i>s Anion</i>
Noyau de l'atome	<i>r Atomkern</i>
Nuage d'électron	<i>e Elektronenhülle/Atomhülle</i>

**Définir un élément chimique :**

La concentration massique	<i>e Massenkonzentration</i>
La concentration molaire	<i>e Stoffmengenkonzentration</i>
La masse volumique	<i>e Dichte ρ</i>
La densité	<i>e Relative Dichte d</i>
La masse atomique	<i>e Atommasse</i>
Le numéro atomique	<i>e Ordnungszahl, Kernladungszahl, Atomnummer oder Protonenzahl</i>
La masse molaire	<i>e molare Masse M</i>
La quantité de matière	<i>e Stoffmenge (Molmenge/Molzahl)</i>
Le symbole de l'élément	<i>s Elementssymbol</i>
Un isotope	<i>s Isotop</i>
Un isomère	<i>e Isomer(e)</i>
La radioactivité	<i>e Radioaktivität</i>
L'électronégativité	<i>e Elektronegativität</i>
Le nombre d'Avogadro	<i>e Avogadro-Konstante N_A</i>
La solubilité	<i>e Löslichkeit</i>
La température de fusion	<i>e Schmelztemperatur</i>
La température d'ébullition	<i>r Siedepunkt</i>
Une liaison covalente	<i>e Kovalente Bindung</i>
Une double liaison	<i>e Doppelbindung</i>

Une liaison hydrogène	<i>e</i> Wasserstoffbrückenbindung (H-Brücke)
Les forces de Van der Waals	<i>e</i> Van-der-Waals-Kräfte
La (Stéréo)isomérisie	<i>e</i> (Stereo)isomerie
Un Stéréoisomère...	<i>s</i> Stereoisomer(e)
De constitution	<i>s</i> Konstitutionsisomer(e) (auch Strukturisomer(e))
De conformation	<i>s</i> Konformationsisomer(e)
De configuration	<i>s</i> Konfigurationsisomer(e)
Un diastéréoisomère	<i>s</i> Diastereomer(e)
Un énantiomères	<i>s</i> Enantiomere



PERIODENSYSTEM DER ELEMENTE

PERIODEN

GRUPPE

1	1A	1	1.008	2	2A	18	18.998
1		H		He			
		WASSERSTOFF		HELIUM			
2	2A	3	6.94	4	4A	10	20.180
		Li		Be		Ne	
		LITHIUM		BERYLLIUM		NEON	
3	3A	11	22.990	12	4A	18	39.948
		Na		Mg		Ar	
		NATRIUM		MAGNESIUM		ARGON	
4	4A	19	39.098	20	5A	36	83.798
		K		Ca		Kr	
		KALIUM		CALCIUM		KRYPTON	
5	5A	37	85.468	38	6A	54	131.29
		Rb		Sr		Xe	
		RUBIDIUM		STRONTIUM		XENON	
6	6A	55	132.91	56	7A	86	(222)
		Cs		Ba		Rn	
		CÄSIUM		BARIUM		RADON	
7	7A	87	(223)	88	8A	118	(294)
		Fr		Ra		Og	
		FRANCIUM		RADIUM		OGANESSON	

<

Copyright © 2017 Eni Generalité

LANTHANIDEN

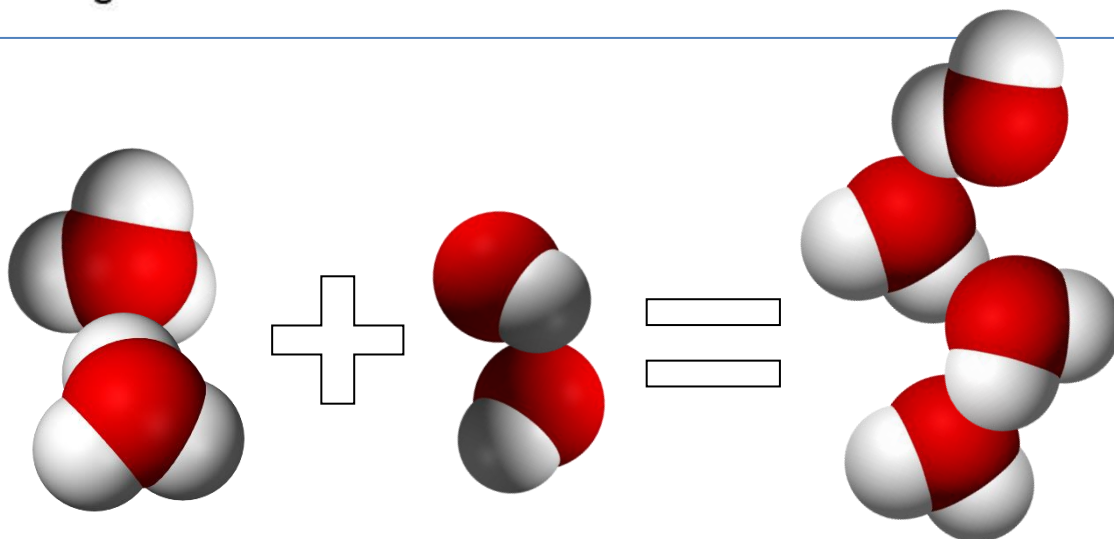
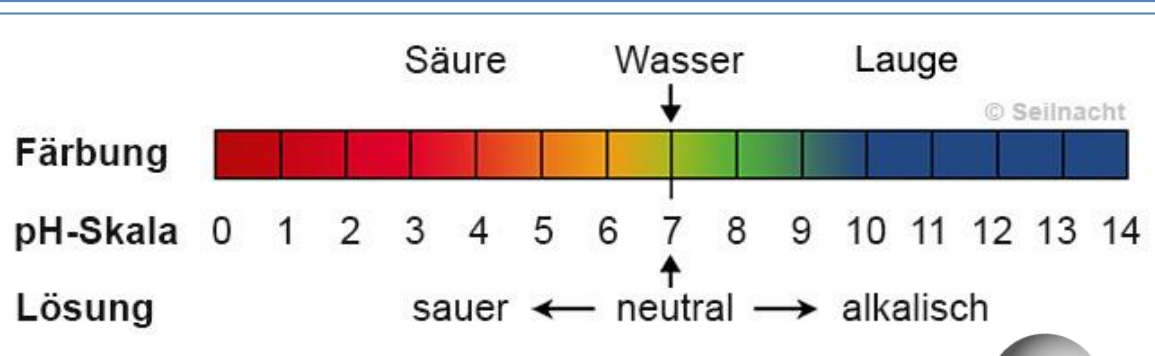
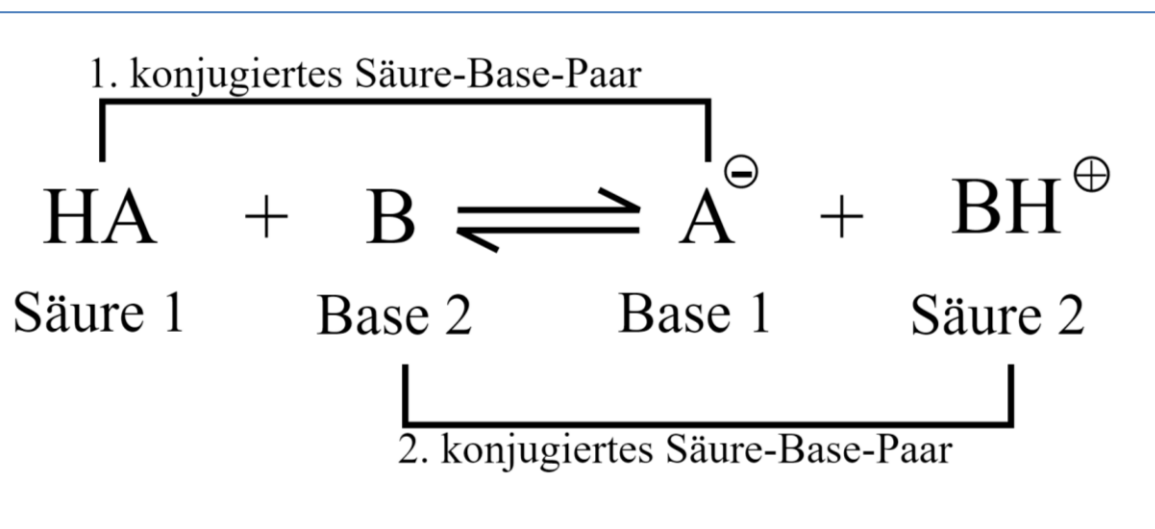
ACTINIDEN

Thème II: Réactions en chimie

Réactions acido-basiques :

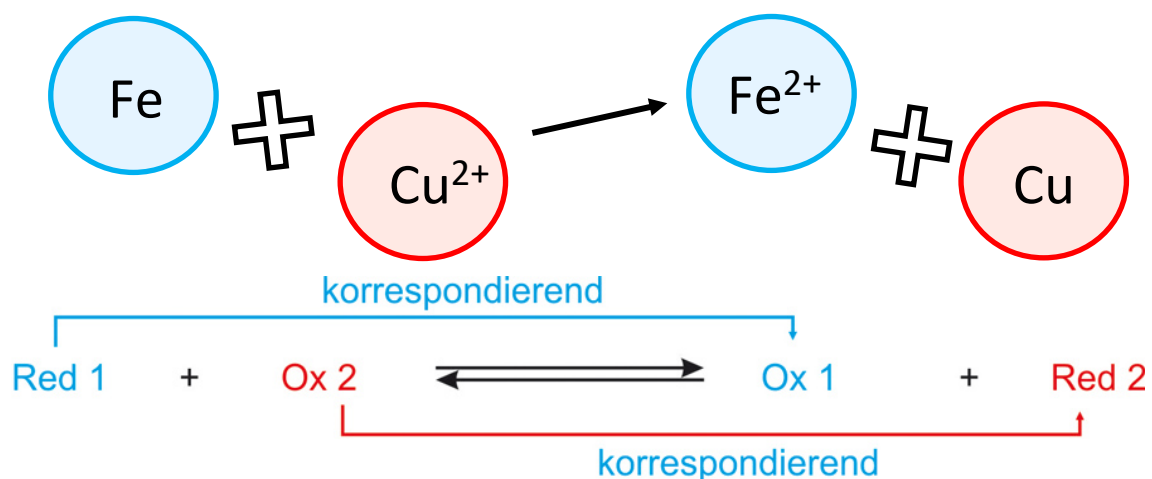
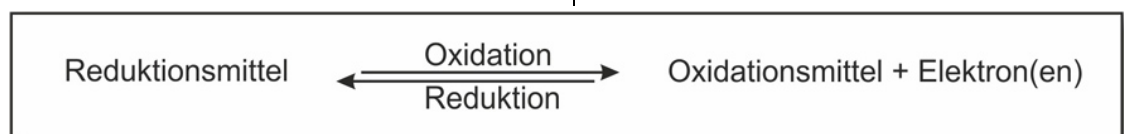
Une réaction chimique	<i>e chemische Reaktion</i>
Une réaction acido-basique	<i>e Säure-Base-Reaktion</i>
Un acide	<i>e Säure(n)</i>
Une base	<i>e Base(n)</i>
Un couple conjugué acido-basique	<i>e Konjugierte Säure-Base-Paare</i>
Un acide fort/faible	<i>e Starke/Schwache Säure</i>
Une base forte/faible	<i>e Starke Base</i>
Autoprotolyse de l'eau	<i>e Autoprotolyse</i>
Une solution acide	<i>e Säure-Lösung</i>
L'indice pH	<i>r pH-Wert</i>
La constante d'acidité K_A	<i>e Säurekonstante K_S</i>
Une solution tampon	<i>e Pufferlösung</i>
Les produits	<i>e Produkte(pl)</i>
Les réactifs	<i>s Reaktant/e Edukte(pl)</i>
Ion Hydroxyde	<i>s Hydroxidion</i>
Ion Oxonium	<i>s Oxonium-Ion</i>

Acide chlorhydrique	<i>e Salzsäure HCl</i>
Acide sulfurique	<i>e Schwefelsäure H₂SO₄</i>
Acide carbonique	<i>e Kohlensäure H₂CO₃</i>
Ammoniaque	<i>s Ammoniak NH₃</i>



Réactions oxydo-réduction :

Une réaction d'oxydoréduction	<i>e Redoxreaktion</i>
Un oxydant	<i>s Oxidationsmittel</i>
Un réducteur	<i>s Reduktionsmittel</i>
La règle du gamma	« <i>Gamma-Regel</i> »
Transfert d'électrons	<i>e Elektronenübertragung</i>
Une pile Daniell	<i>s Daniell-Element</i>
L'oxydation	<i>e Oxidation</i>
La réduction	<i>e Reduktion</i>
Le potentiel d'oxydoréduction	<i>s Redoxpotential</i>
Un couple redox	<i>s Redox-Paar</i>
Le nombre d'oxydation	<i>e Oxidationszahl</i>



Thème III: Contrôle de qualité

Un titrage	<i>e Titration</i>
Une solution titrante	<i>e Maßlösung</i>
Une solution titrée	<i>e Probelösung</i>
Le point d'équivalence	<i>r Äquivalenzpunkt</i>
Titration par colorimétrie	<i>(mittels) r Farbumschlag</i>
Titration par pH-métrie	<i>(mittels) e pH-Wert-Messung</i>
Titration par conductimétrie	<i>(mittels) Konduktimetrie</i>
Étalonnage par absorbance	<i>e Extinktion</i>
Spectroscopie Infrarouge	<i>e Infrarotspektroskopie</i>
Spectroscopie UV-visible	<i>e UV/Vis-Spektroskopie</i>
Spectroscopie RMN (Résonance magnétique nucléaire)	<i>e Kernspinresonanzspektroskopie (NMR-Spektroskopie)</i>
Un pic de transmittance	<i>e Transmissions- oder Absorptionsbande</i>
Des protons équivalents	<i>e äquivalenten H-Atomen</i>
Le nombre d'onde	<i>e Wellenzahl</i>
Les multiplets	<i>s Multiplett</i>

$$E = \log \frac{I_0}{I}$$

$$\sigma = \sum_i z_i \cdot \lambda_i \cdot C_i$$

Ethanol

