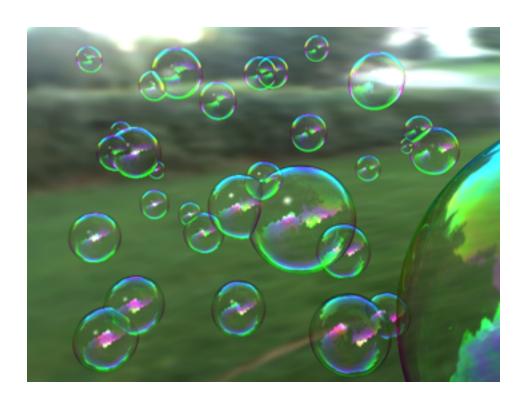
Les objets de la physique des particules



Les particules

Toute la matière qui nous entoure est constituée de particules



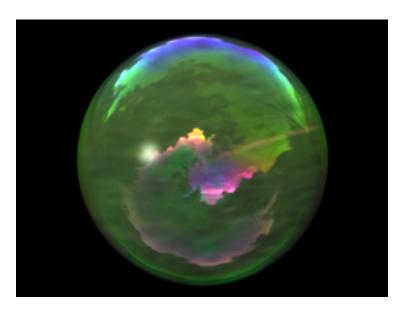
Les particules

Elles ne sont pas toutes identiques

Élémentaires

Composites

Elles n'ont pas de <u>structure interne</u> Existence d'une structure interne



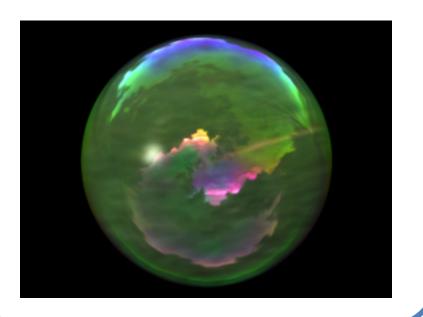


Les particules

Elles ne sont pas toutes identiques

Élémentaires

Elles n'ont pas de <u>structure interne</u>



Composites

Existence d'une structure interne



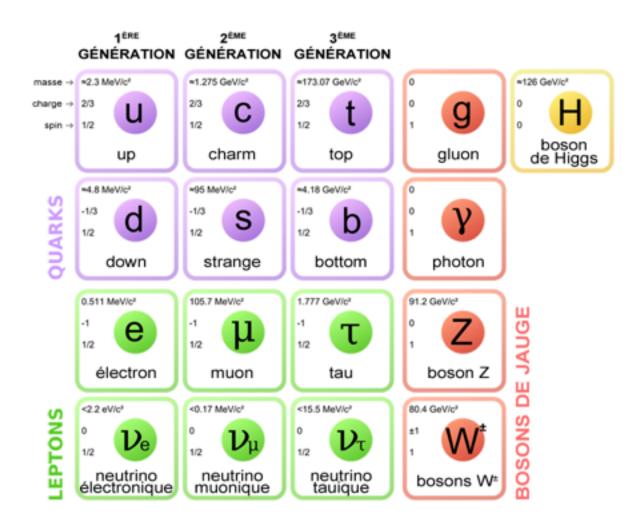
Les questions

1. Combien et quelles sont-elles ?

2. Comment interagissent-elles entre elles ?

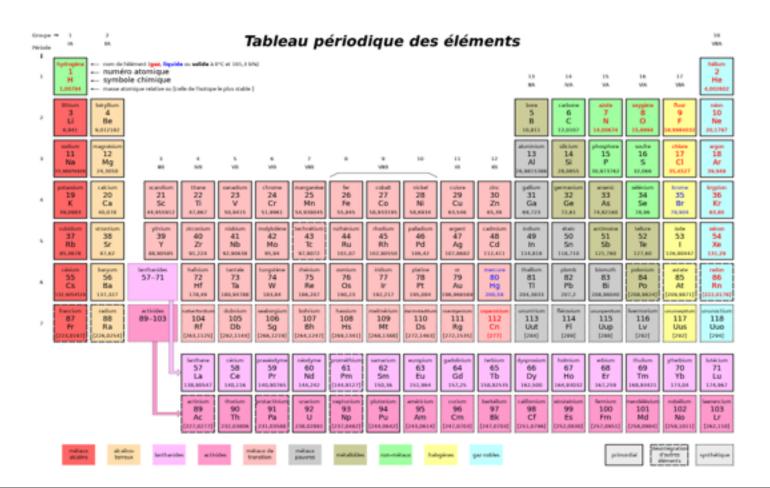
3. D'ou vient leur masse?

On va apprendre à les connaitre



Au début on ne connaissait que l'atome

Atome: άτομος [atomos], « qui ne peut être divisé »



Au début on ne connaissait que l'atome

Atome: άτομος [atomos], « qui ne peut être divisé »

Charge électrique nulle

Ils s'organisent en molécules

Object d'étude de la *chimie*

Il doit exister quelque chose plus fondamental...

L'électron

En 1897 J-J. Thomson découvre l'électron :

Charge électrique = $-1.6 \cdot 10^{-19} C$

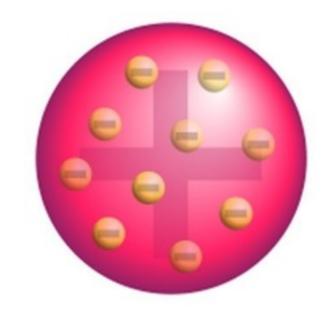
(charge électrique élémentaire = -1)

La charge électrique est « *quantisée* » : on ne peut avoir que des multiples entier de charge électrique élémentaire (on ne peut pas les diviser !)

L'électron

Premier modèle atomique de Thomson:

Électrons plongés dans un atome lourd composé de charges positives de nature inconnue

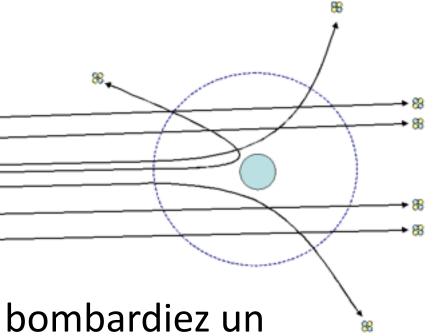


Rutherford (1911):

la masse est concentrée

au cœur d'un atome

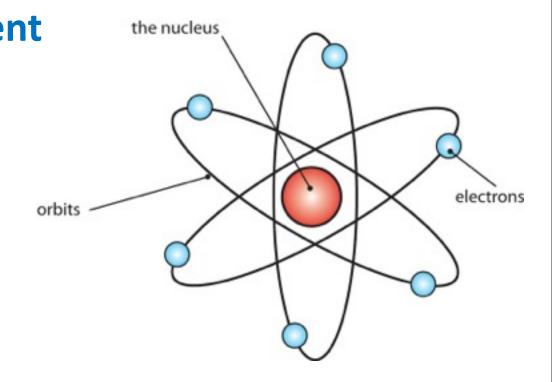
composé de vide



« c'est comme si vous bombardiez un buvard avec un obus de 75 et que vous le voyez rebondir »

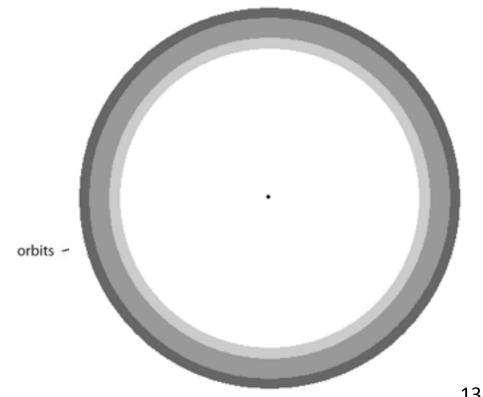
Rutherford (1911): L'atome est essentiellement vide.

Un noyau extrêmement petit et un nuage d'électrons qui orbitent très loin du noyau.



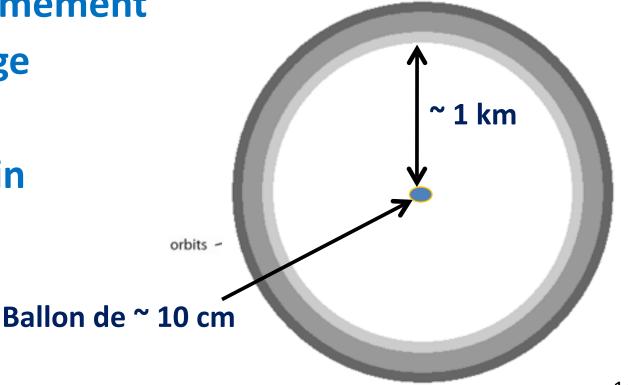
Rutherford (1911): L'atome est essentiellement vide.

Un noyau extrêmement petit et un nuage d'électrons qui orbitent très loin du noyau.



Rutherford (1911): L'atome est essentiellement vide.

Un noyau extrêmement petit et un nuage d'électrons qui orbitent très loin du noyau.



L'interaction électrique

Ce qui permet aux electrons de former un system lié avec le noyau (cad l'atome) est l'interaction électrique

Loi de Coulomb:

« L'intensité de la force électrostatique entre deux charges électriques est proportionnelle au produit des deux charges et est inversement proportionnelle au carré de la distance entre les deux charges»

En pratique:

Charges de même (différent) signe se repoussent (attirent) La force augmente au diminue en fonction de la distance

Et le noyau?

Est-il élémentaire comme l'electron?

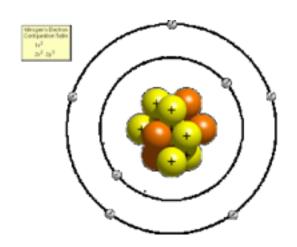
Rutherford (1919): mise en évidence du proton

- charge électrique = +1
- masse de l'hydrogène

Chadwick (1932): découverte du neutron

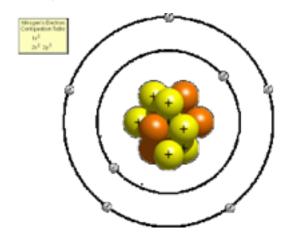
- charge électrique = 0
- (presque!) même masse que le proton (un peu plus lourd)

Et le noyau?



De nouvelles interactions

Plusieurs charges électriques de même signe (protons) très proche l'une de l'autre subissant la répulsion électrique. Effet très fort!



Il doit y avoir une nouvelle interaction qui permet au noyau de rester stable : la **force forte**

La radioactivité

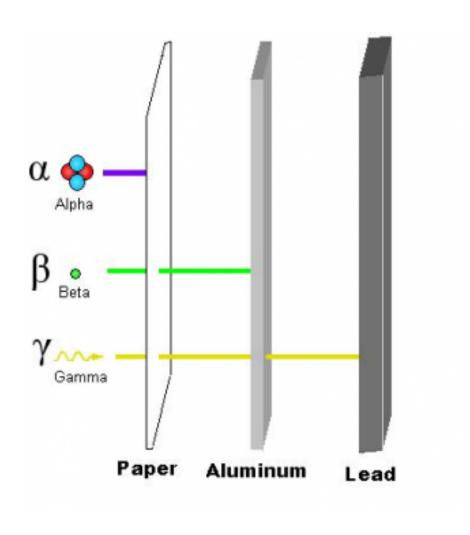
Fluorescence des sels d'uranium (Henri Becquerel – 1896)

Pierre & Marie Curie montrent que l'uranium émet un rayonnement qui lui est propre (ce n'est pas une réaction chimique)

3 types de radioactivité selon leur degré de pénétration :

- rayon α : identifié à des noyaux d'hélium
- rayon β : identifié à des électrons
- rayon γ : identifié à des photons énergétiques émis par les noyaux

La radioactivité



La radioactivité

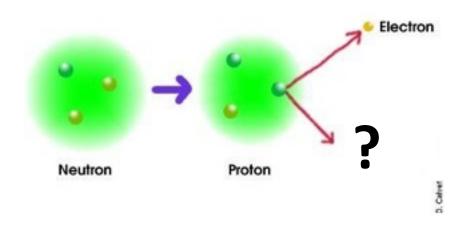
Fluorescence des sels d'uranium (Henri Becquerel – 1896)

Pierre & Marie Curie montrent que l'uranium émet un rayonnement qui lui est propre (ce n'est pas une réaction chimique)

3 types de radioactivité selon leur degré de pénétration :

- rayon α : identifié à des noyaux d'hélium
- rayon β : identifié à des électrons
- rayon γ . identifié à des photons énergétiques émis par les noyaux

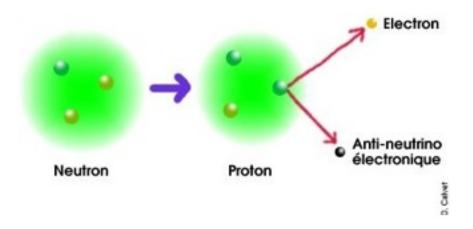
La radioactivité \(\beta \)



Au niveau des nucléons :

$$n \rightarrow p + e^- + ?$$

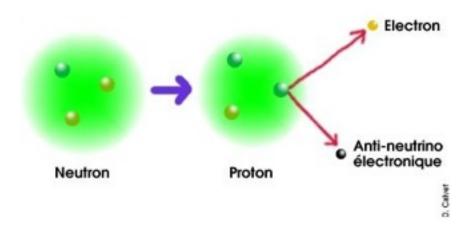
La radioactivité \(\beta \)



Pauli (1930) émet l'hypothèse d'une nouvelle particule, le neutrino.

$$n \rightarrow p + e^- + v_e$$

La radioactivité \(\beta \)



Pauli (1930) émet l'hypothèse d'une nouvelle particule, le neutrino.

Une nouvelle force: l'interaction faible

Le neutrino

Charge électrique = 0

Masse = 0

Interagissent seulement faiblement

- 1956 : 1ère mise en évidence d'un neutrino
 - Première expérience auprès d'un réacteur nucléaire (Savannah River, USA)
 - Cowan et Reines observent la capture d'un (anti)neutrino par un proton

A step further

Et les nucléons?

Deep Inelastic Scattering ('60s, '70s): un électron en collision avec un nucléon (scattering à la Rutherford)

Les nucléons ont une structure interne!

Le modèle des quarks

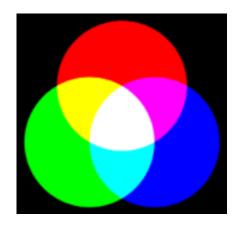
Protons et neutrons sont composés de « quarks »

2 types de quarks avec charge électrique fractionnaire

Up (u)	Down (d)
+2/3	-1/3

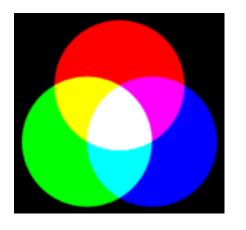
Existent en trois charges « couleurs » : rouge, vert, bleu

– rouge + vert + bleu = blanc (neutre)

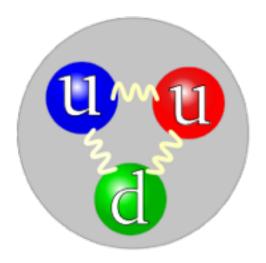


Le modèle des quarks

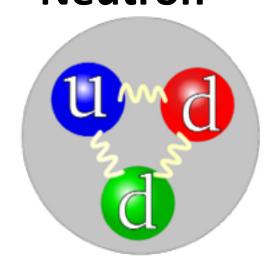
Les nucléons comportent un quark de chaque couleur et sont « blancs »



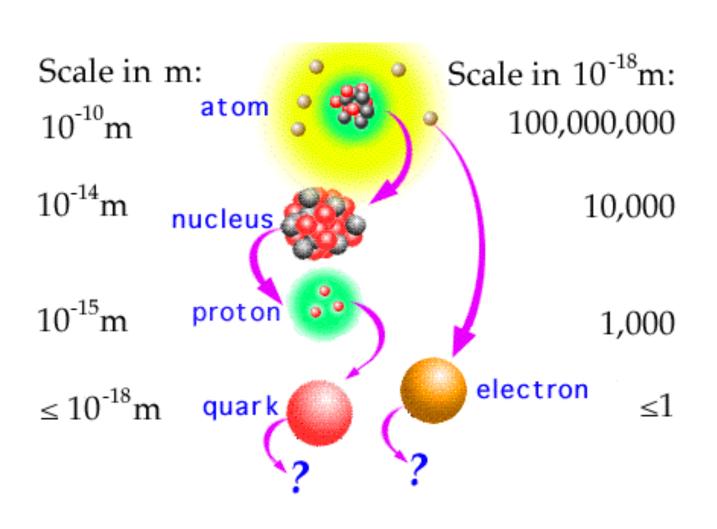
Proton

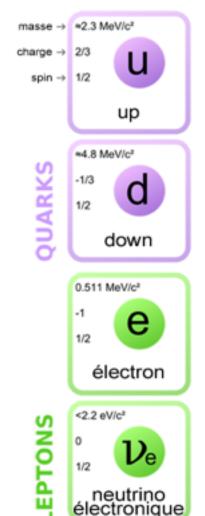


Neutron



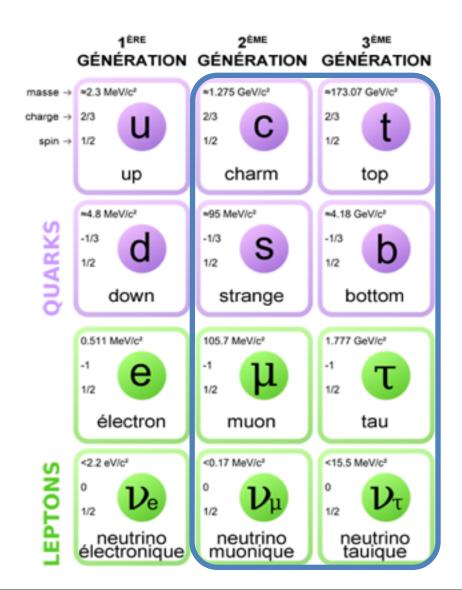
Résumé des particules élémentaires que l'on vient de voir ensemble...





GÉNÉRATION

...il existe d'autres particules élémentaires constituant la matière, mais plus massives et qui ne sont pas « stables »



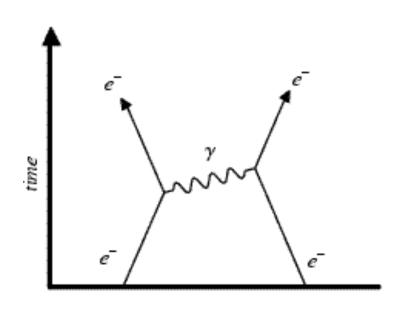
Relativité restreinte :

Il n'y a pas d'interactions instantanées

Deux particules peuvent interagir si elles occupent la *même position* au *même instant* (<u>interaction</u> <u>local</u>)

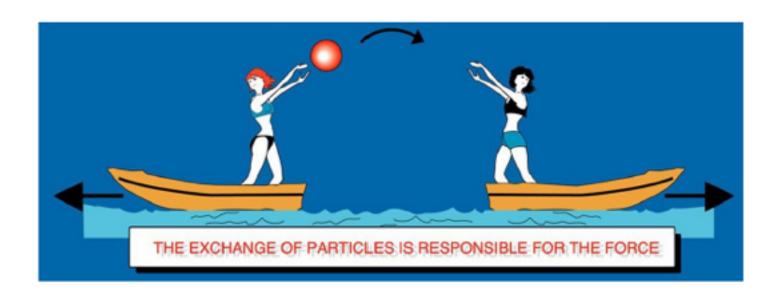
Comment expliquer l'interaction entre particules à distance ?

A l'aspect granulaire de la matière correspond un aspect granulaire des forces



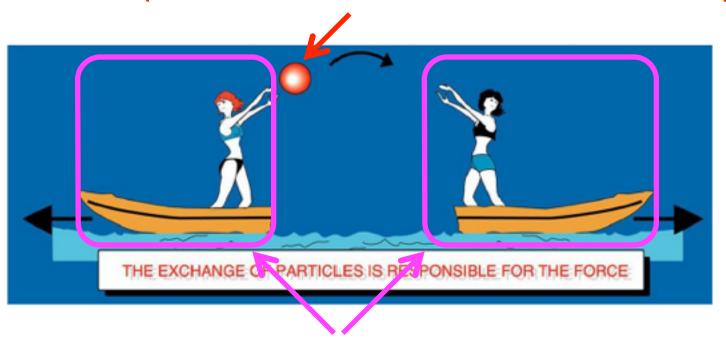
Les interactions individuelles sont expliquées par l'échange de particules de rayonnement (boson) entre particules de matière (fermion)

Principe d'action et réaction

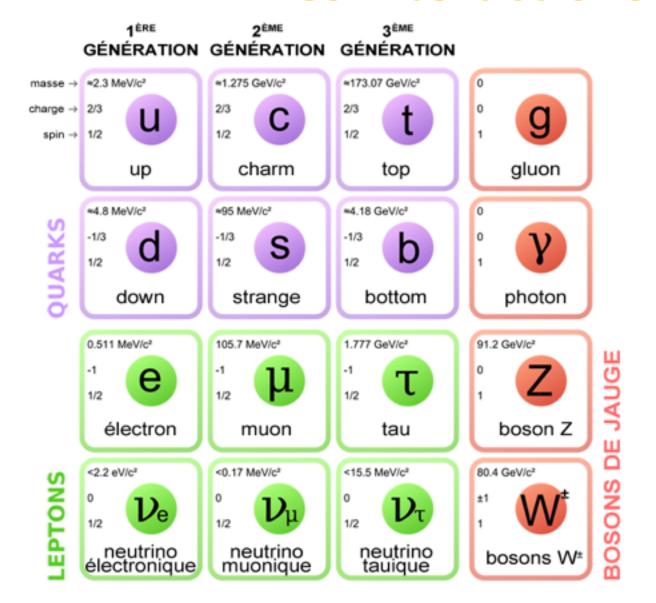


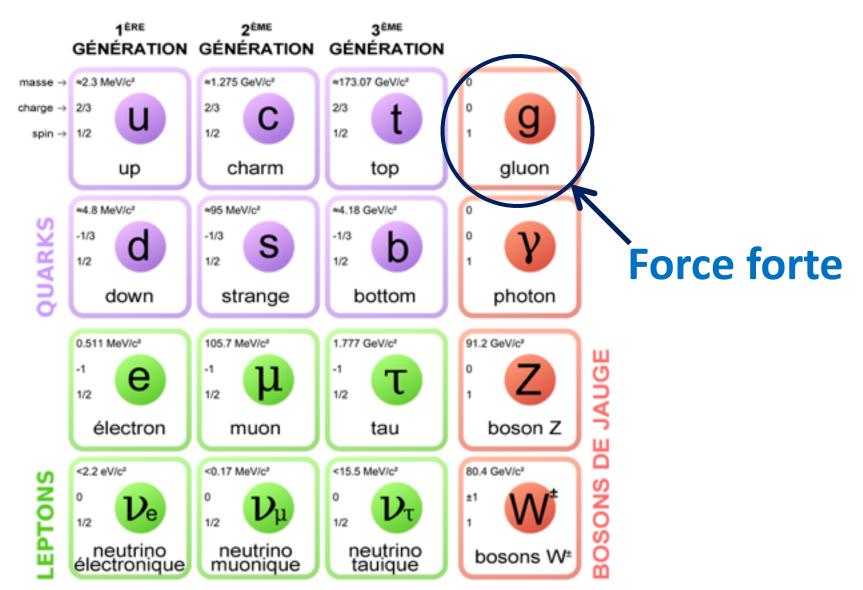
Principe d'action et réaction

Boson: permet l'échange d'information (vecteur d'une « force » fondamentale)

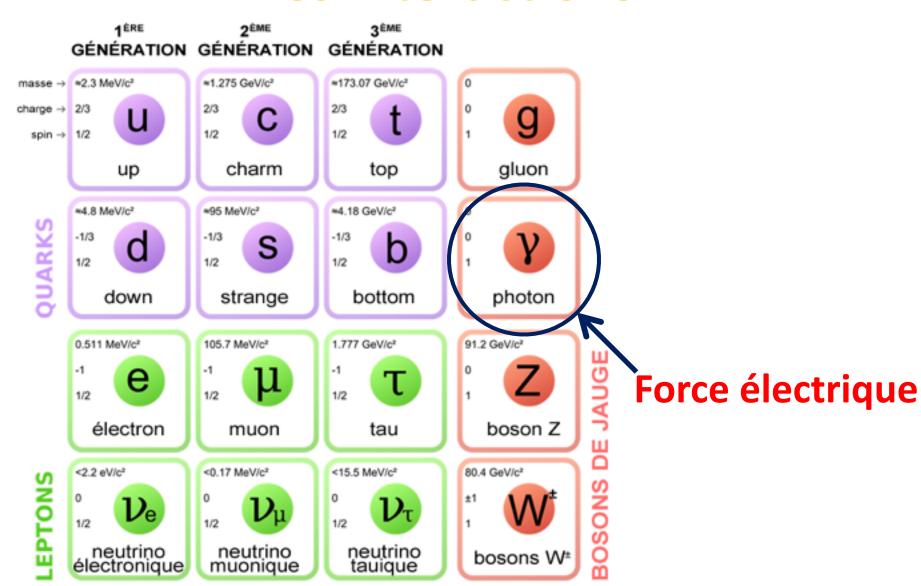


Fermion : particule de matière interagissant en fonction de la « force » liée au boson échangé

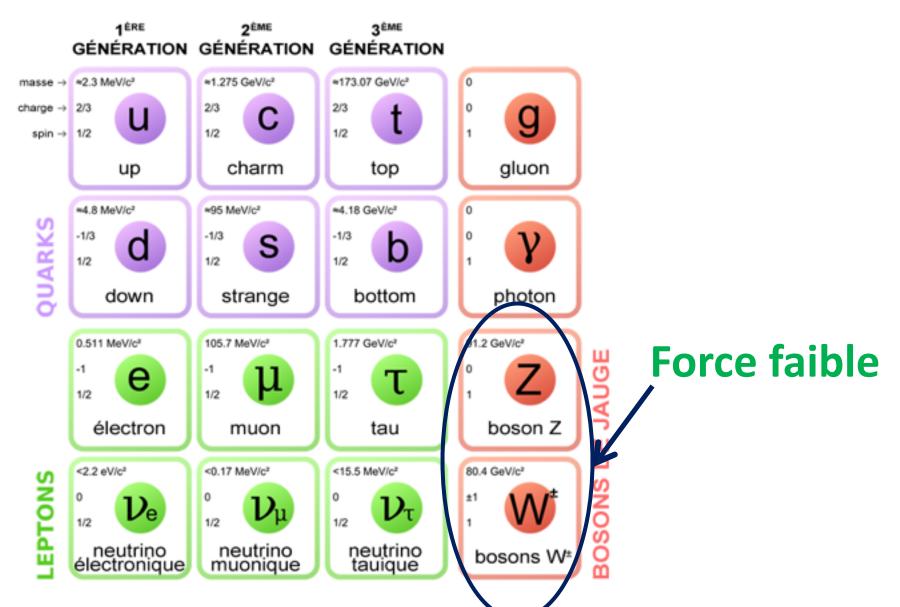




Les interactions



Les interactions



La masse

La masse d'un corps correspond à l'inertie de celui-ci subissant un changement de son état de mouvement

Mécanisme de Higgs (1964)

- Explique l'origine de la masse des particules élémentaires
- > Prédit l'existence d'une particule : le **boson de Higgs**

Une très longue recherche : le 4 Juillet 2012 sa découverte a finalement été annoncée

Mécanisme de Higgs





Mécanisme de Higgs





La masse d'une particule est les résultat de son interaction avec le champs de Higgs!

Le boson de Higgs

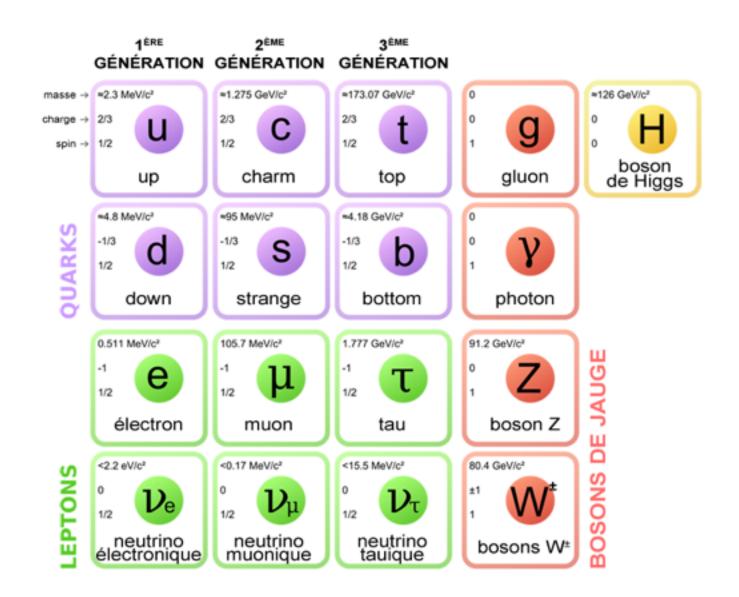








Le cadre complet



Est-ce que ça existe?

Est-ce que ça existe?

OUI

Est-ce que ça existe?

OUI

Qu'est-ce que c'est?

Est-ce que ça existe?

OUI

Qu'est-ce que c'est?

L'anti-matière correspond au symétrique de la matière « vue dans un miroir » (enfin presque...)



Est-ce que ça existe?

OUI

Qu'est-ce que c'est?

- L'anti-matière correspond au symétrique de la matière « vue dans un miroir » (enfin presque...)
- ➤ Lorsqu'une particule de matière et une son antiparticule se rencontrent les deux s'annihilent : $e^- + e^+ \rightarrow 2\gamma$

À chaque particule correspond une anti-particule :

- de même masse
- de même spin
- de charge opposée

```
électron e
```

proton p

neutron n (



p antiproton

 \overline{n} antineutron



Histoire de l'anti-matière

1932 : découverte du positron dans les rayons cosmiques.

Prix Nobel en 1936

1955 : découverte de l'antiproton au Bevatron à Berkeley, Californie.

Prix Nobel en 1959

1956: découverte de l'anti-neutron au Bevatron



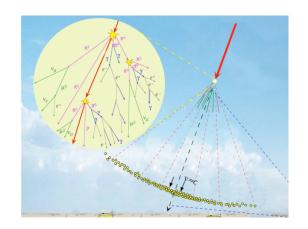
1965: première observation d'anti-noyau : anti-deuteron au CERN et Brookhaven

1995: premier atome d'anti-hydrogène produit au CERN

L'anti-matière autour de nous

Deux sources naturelles:

- > rayons cosmiques
- radioactivité pas de source massive dans l'Univers!



Sources artificielles:

- accélérateurs de particules
- > TEP: Tomographie par Émission de Positrons utilisé « tous les jours » à l'hôpital!



Difficile à :

- > produire
- > stocker



L'absence d'antimatière

Au début de l'Univers : autant de matière que d'anti-matière...

Pourquoi l'antimatière a-t-elle disparu?

> est-elle l'exact opposée de la matière ?

Les nouvelles questions

- 1. Pourquoi uniquement 3 familles?
- 2. Pourquoi des masses si différentes (i.e. pourquoi des interactions si différentes avec le champ de Higgs) ?
- 3. L'origine de l'asymétrie matière-antimatière (éléments de discussion plus tard dans la matinée)
- 4. Et la gravité?
- 5. ...

Merci pour votre attention!