#### Les Métaux Alcalino-Terreux

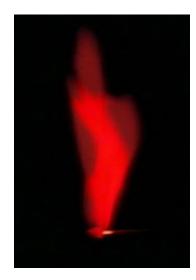
- Isolés par Sir Humphry Davy (Ba, Mg, Ca, Sr) par électrolyse de sels (env. 1808).
- Plus haut Pf, plus durs et plus denses que les métaux du Groupe I.
- Moins réactifs que les métaux du Groupe I mais réagissent quand-même avec beaucoup d'éléments électronégatifs.
- Uniquement au degré d'oxydation +2 dans les composés.
- Be peut former des liaisons covalentes (p.ex. BeCl<sub>2</sub>) mais les autres forment principalement des composés ioniques.
- Du fait de leur forte réactivité, on ne les trouve pas sous leur forme élémentaire dans la nature.

Element	Symbol	Atomic number	Electronic configuration
Beryllium	Ве	4	[He]2s <sup>2</sup>
Magnesium	Mg	12	[Ne]3s <sup>2</sup>
Calcium	Ca	20	[Ar]4s <sup>2</sup>
Strontium	Sr	38	[Kr]5s <sup>2</sup>
Barium	Ba	56	[Xe]6s <sup>2</sup>
Radium	Ra	88	[Rn]7s <sup>2</sup>

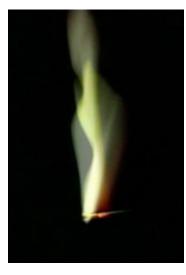
#### **Tests de Coloration de Flamme**



Calcium rouge-orangé

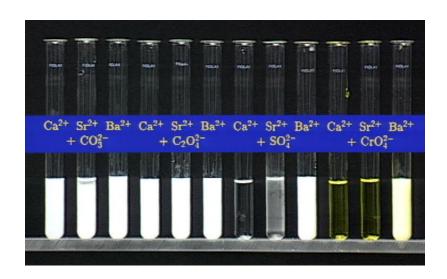


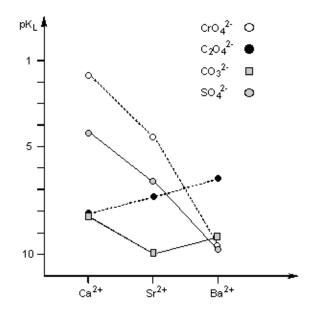
Strontium rouge-carmin



Barium jaune-vert

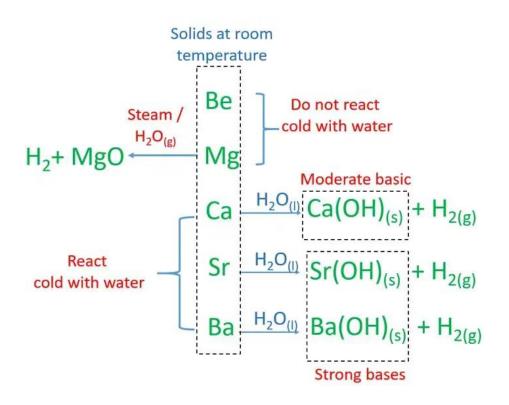
#### Solubilité des Sels Alcalino-Terreux





- Les sels d'anions à charge unique sont généralement solubles.
- Les sels d'anions à charges multiples sont généralement insoluble en raison de la forte énergie de réseau des sels du type M<sup>2+</sup>X<sup>2-</sup>.
- La concordance des tailles joue un rôle : les sulfates des plus petits cations Mg<sup>2+</sup> et Ca<sup>2+</sup> sont solubles alors que ceux des cations plus gros Sr<sup>2+</sup> and Ba<sup>2+</sup> sont insolubles.
- On trouve un minima de solubilité pour le strontium (carbonates) et le calcium (oxalates). Ce comportement variable démontre le fait que la solubilité des composés salins dépend d'autres facteurs que simplement le rayon des ions concernés.

#### Les Métaux Alcalino-Terreux et l'Eau





Ca, Sr, et Ba réagissent avec l'eau mais pas Be et Mg.

### Le Béryllium

- Le béryllium est présent dans quelque 30 espèces minérales, par exemple le béryl (aluminosilicate).
   Selon les impuretés incorporées dans le cristal, le béryl forme une série de pierres précieuses comme l'émeraude ou les aquamarines. Le béryl pur est incolore, et l'addition de chrome permet de le rendre vert.
- Le béryllium étant transparent aux rayons X,il est utilisé dans les fenêtres à rayons X.
- Le béryllium est utilisé comme agent d'alliage pour produire du cuivre au béryllium (Cu aec 6-7 % Be), qui est aussi dur que l'acier et qui possède les mêmes conductivités thermique et électrique que Cu. Il est utilisé comme matériau structurel pour les avions à grande vitesse, les missiles, les engins spatiaux, et les satellites de communication.
- Be est hautement toxique : inhaler de la poussière ou des vapeurs contenant du béryllium provoque une inflammation pulmonaire ('bérylliose').



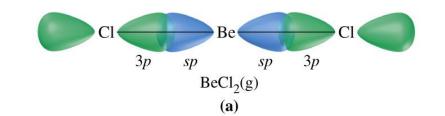
Béryl vert

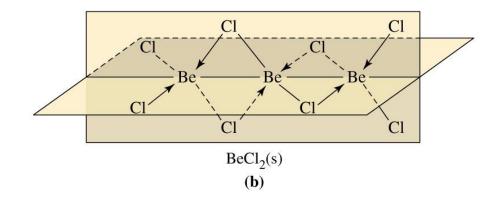


Bloc de cuivre au béryllium

#### Les Composés du Béryllium

- Le béryllium forme des liaisons à caractère covalent.
- BeCl<sub>2</sub> forme des unités Cl-Be-Cl linéaires en phase gazeuse et est un mauvais conducteur quand on le fait fondre (pas de formation d'ions). BeCl<sub>2</sub> est déficient en électrons et forme ainsi des chaînes en phase solide.





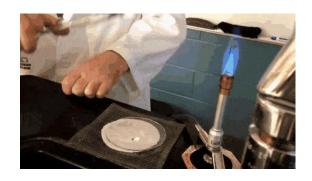
### Le Magnésium

- Le magnésium est le huitième élément le plus abondant dans la croûte terrestre. On ne le trouve pas à l'état l'élémentaire, mais sous forme de grands dépôts de magnésite (MgCO<sub>3</sub>), de dolomite (CaMg(CO<sub>3</sub>)<sub>2</sub>), et d'autres minéraux.
- L'eau de mer contient 0.15 % de Mg<sup>2+</sup>.
- Le magnésium est un métal léger, blanc-argenté et assez solide. Il se ternit légérement à l'air, et du magnésium finement divisé s'enflamme facilement en le chauffant à l'air et brûle d'une flamme blanche aveuglante.
- Il est d'un tiers plus léger que l'aluminium et ses alliages avec Al servent essentiellement à la construction d'avions et de missiles. Le métal améliore les propriétés mécaniques de l'aluminum.
- 80 % de la production mondiale est obtenue par électrolyse de MgCl<sub>2</sub>.



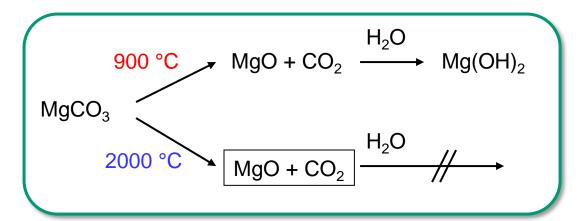


Body made out of Mg alloy.

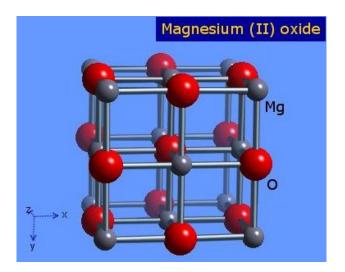


## La Magnésie (MgO)

- Haut Pf (2830 °C), haute conductivité thermale et isolant électrique.
- Synthèse: décomposition thermique de MgCO<sub>3</sub>. La réaction a lieu à 800 900 °C et produit de la magnésie caustique. Lorsqu'on chauffe jusqu'à 1700 2000 °C on obtient un matériau hautement résistant au feu, utilisé pour couvrir des fourneaux ou des corps de chauffe.
- La magnésie caustique s'hydrate lentement pour former le modérément soluble Mg(OH)<sub>2</sub> ('lait de magnésie') – un anti-acide utile.







### Réaction du Magnésium avec CO<sub>2</sub>

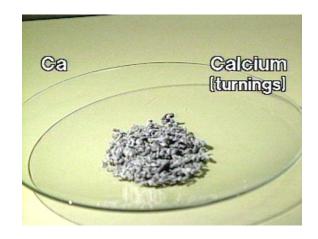


Un trou est percé au centre d'un bloc de glace carbonique et est rempli de bandes de magnésium. Le métal est allumé avec un bec Bunsen. Aussitôt que le métal brûle en dégageant une lumière blanche aveuglante, il est recouvert d'un second bloc de glace carbonique. Tandis que la réaction progresse, le bloc entier commence à luire. Une fois la réaction terminée, on trouve le carbone produit au centre du bloc.

$$CO_2 + 2 Mg \longrightarrow 2 MgO + C$$

#### Le Calcium

- Le calcium est le cinquième élément le plus abondant dans la croûte terrestre.
- C'est le métal le plus abondant dans le corps humain (~ 1.2 kg chez un adulte moyen – principalement dans les os)
- A cause de sa forte réactivité avec les matériaux communs, la demande en calcium métallique est très faible. Il est utilisé pour retirer l'oxygène, le soufre et le carbone de certains alliages.



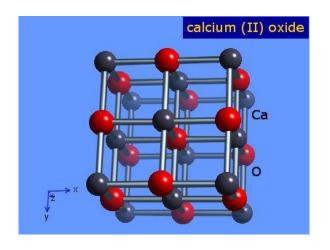
## Le Chlorure de Calcium (CaCl<sub>2</sub>)

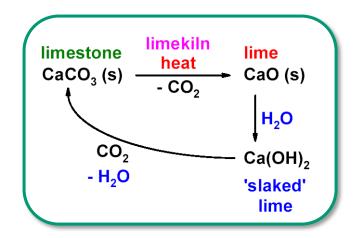
- Cristallise à partir d'une solution sous forme d' hexahydrate [Ca(OH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>]Cl<sub>2</sub>. Contrairement à [Mg(OH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>]Cl<sub>2</sub> il peut être déshydraté en CaCl<sub>2</sub>.
- La dissolution de [Ca(OH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>]Cl<sub>2</sub> est un processus endothermique (△H° = positive) → peut être utilisé pour refroidir des solutions. Avec de la glace et [Ca(OH<sub>2</sub>)<sub>6</sub>]Cl<sub>2</sub> il est possible de descendre jusqu'à – 55 °C.
- La dissolution du CaCl₂ est un processus exothermique (ΔH° = négative) → peut être utilisé pour fondre de la glace.



## La Chaux (CaO)

- Obtenue par décomposition termique du calcaire ('four à chaux').
- La 'chaux éteinte' est utilisée en agriculture pour ajuster le pH du sol.
- Production d'acétylène (voir plus loin).
- Utilisée auparavant pour l'éclairage des théâtres.
   CaO est thermoluminescent, d'où le terme 'limelight' (les feux de la rampe).







La décomposition du calcaire se fait dans un long four rotatif

### Le Carbonate de Calcium (CaCO<sub>3</sub>)

- Grande importance historique et actuelle en temps que matériau de construction.
- Disponible sur toute la planète sous trois formes : la craie, le calcaire et le marbre. Tous trois consistent en une variété de CaCO<sub>3</sub> appelée calcite (autres variétés: aragonite et vaterite).
- Sensible aux pluies acides.

$$CaCO_3$$
 (s) +  $H_2SO_4$  (aq) +  $H_2O$  (I)

$$\parallel$$
 $CaSO_4(H_2O)_2$  + 2  $CO_2$  (g)

 $gypsum$ 
 $more\ soluble$  'stone leprosy'



Craie 'Les falaises blanches de Douvres'



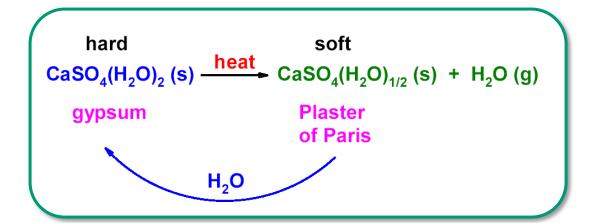
Calcaire

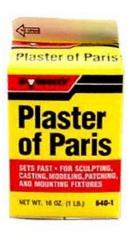


Marbre

## Le Gypse (CaSO<sub>4</sub> x 2 H<sub>2</sub>O)

- Le sulfate de calcium est présent dans la nature sous forme de gypse et de CaSO<sub>4</sub>.
- CaSO<sub>4</sub> cristallise à partir d'une solution aqueuse sous forme de dihydrate CaSO<sub>4</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>2</sub>.
- La déshydratation fourni le semi-hydrate mou CaSO<sub>4</sub>(H<sub>2</sub>O)<sub>0.5</sub> ('plâtre de Paris'). La réhydratation fournit des cristaux de gypse durs et emboîtés.
- Également fréquemment utilisé comme 'craie' pour tableaux noirs (plutôt que de la vraie craie CaCO<sub>3</sub>).

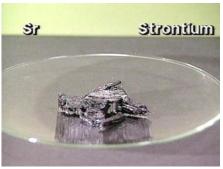






#### Le Strontium

- Le strontium est obtenu à partir de deux de ses minerais les plus communs, la célestite (SrSO<sub>4</sub>) et la strontianite (SrCO<sub>3</sub>).
- Le chlorure de strontium, généralement mélangé avec du chlorure de potassium (KCI), est fondu et électrolysé, donnant du strontium et Cl<sub>2</sub>.
- Sels du strontium → couleur rouge dans les feu d'artifice.
- Le strontium-90, un isotope radioactif du strontium, est un résidu habituel des explosions nucléaires. Il est particulièrement ravageur car il possède un temps de demi-vie relativement long (28 ans) et est absorbé par le corps, où il s'accumule dans le squelette.



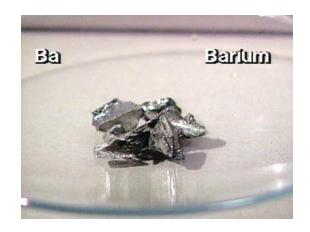


Celestite



# Le Baryum

- On trouve le plus souvent le baryum sous forme de minérais : la baryte (BaSO<sub>4</sub>) et la whitérite (BaCO<sub>3</sub>).
- Baryum de haute purité est produit par électrolyse du BaCl<sub>2</sub>.
- Peux d'applications pour le baryum metallique.
- Ses sels solubles sont hautement toxiques.

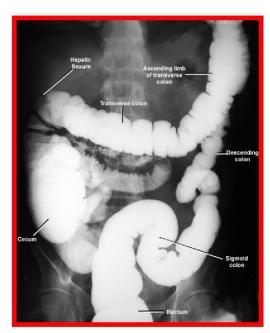




**Barite** 

# Le Sulfate de Baryum (BaSO<sub>4</sub>)

- BaSO<sub>4</sub> est le plus important composé naturel du baryum.
- Combiné à de l'oxyde de zinc (ZnO), il fournit un pigment blanc appelé 'lithophone'. Avec du sulfate de sodium (Na<sub>2</sub>SO<sub>4</sub>) on obtient un autre pigment blanc connu sous le nom de 'blanc fixe'.
- La mauvaise solubilité de BaSO<sub>4</sub> le rend utile pour l'analyse quantitative de l'ion SO<sub>4</sub><sup>-</sup>.
- Peut être utilisé pour l'imagerie aux rayons X du colon.
- Bien que tous les composés du baryum soient des poisons, le sulfate de baryum peut être ingéré sans risques car il est insoluble dans l'eau.



BaSO<sub>4</sub> est un agent radio-opaque (il bloque les rayons X)

#### Le Radium

- Découvert par Pierre et Marie Curie en 1898.
- Puissant émetteur α : brûle la peau sans chaleur et irradie par lui-même en ionisant l'air environnant.
- Rapidement adopté par la société pour de multiples usages :
  - a) peinture lumineuse pour les cadrans des montres
  - b) curatif pour des maladies comme l'anémie ou le cancer.
- Il fut montré plus tard que ses radiations sont extrêmement dangereuses : Marie Curie est morte de leucémie, tout comme sa fille Irène (également lauréate du prix Nobel) et beaucoup d'ouvriers utilisant de la peinture au radium.



Marie Curie (1867 – 1934) 'Dans la vie, rien n'est à craindre, tout est à comprendre.'

#### Radium et Beauté



'Radium and Beauty'

New York Tribune

Dimanche 10 novembre 1918.

#### **Peinture Lumineuse**



La peinture lumineuse sur les aiguilles et le cadran de ce réveil du milieu du XXème siècle contient une petite quantité de bromure de radium mélangé à du sulfide de zinc. Ce dernier convertit l'énergie des particules α émises par le radium en lumière visible. Ainsi la peinture au radium n'a pas besoin d'être rechargée à la lumière comme c'est le cas pour les cadrans modernes. Le temps de demi-vie du radium est de 1600 ans ce qui signifie que la peinture continuera à briller pendant de longs siècles.

Malheureusement elle continuera aussi à produire le dangereux gaz radon, ce qui est une des multiples raisons pour lesquels l'utilisation du radium dans les peintures lumineuses a cessé.