

# Extensions (sélection)

Quelques démonstrations...

## Bookcreator

Utiliser l'interface via l'icône "ajouter au livre" à droite....

## Bootstrap Wrapper

- [Bootstrap Wrapper](#)
  - extension nécessitant un thème Bootstrap, tel que [bootstrap3](#)
  - Pour les icônes, installer aussi l'extension [icons](#)
  - Les fontes d'icônes Awesome et Glyphicon sont installées avec le thème bootstrap3 !

## Bureaucracy, pagemod, struct

- [bureaucracy](#)
- [pagemod](#)
- Exemple :
  - [mailing\\_form-test](#)
  - [mailing\\_result](#)
- [struct](#) (inspiré de [data](#))
  - nécessite [sqlite](#)

## catlist

- [Ressources en enseignement de la chimie](#)

## chem

- heptahydrate du sulfate de fer (II) :  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  (écrit  $\text{FeSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$  sans indices)

## csv

- [liste non exhaustive de produits chimiques autorisés, interdits ou autorisés sous conditions dans les établissements scolaires de l'enseignement secondaire général](#)

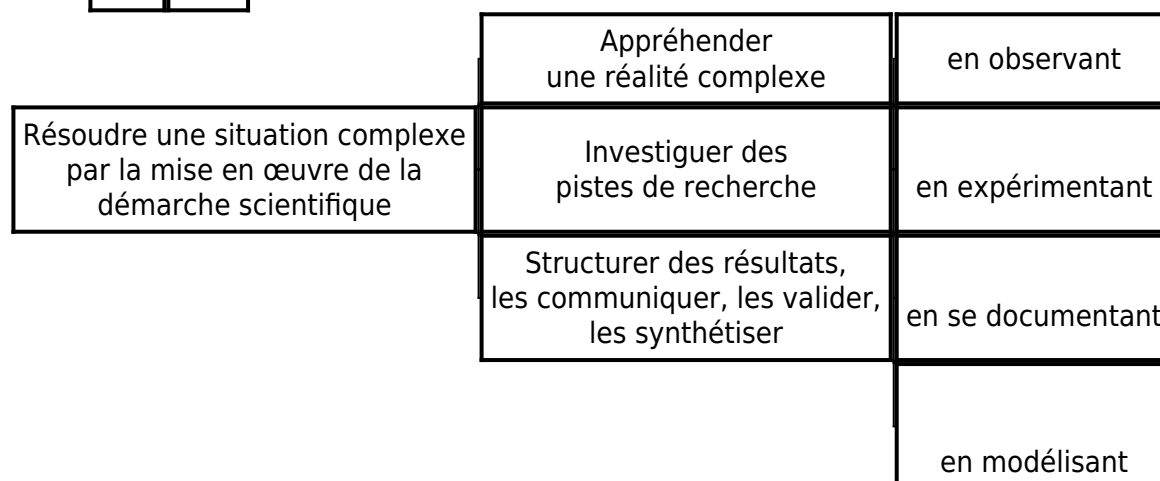
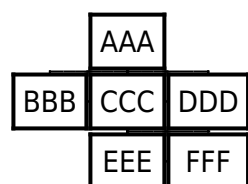
## dataplot

[exemple](#)

## Definition list

- [Glossaire de chimie](#)

## diagram



Autres exemples :

- [curriculum\\_chimie\\_secondaire](#)
- [demarche-investigation](#)

## Doodle4

- [test\\_doodle4](#)
- Pour des votes : [vote-451217](#)

## Draw.io

image-test

# flowchartjs

- <https://www.dokuwiki.org/plugin:flowchartjs>

<flowchartjs default>

```
st=>start: Start|past:>https://www.umons.ac.be[blank]
e=>end: End|future:>https://dvillers.umons.ac.be/wiki/
op1=>operation: My Operation|past
op2=>operation: Stuff|current
sub1=>subroutine: My Subroutine|invalid
cond=>condition: Yes
or No?|approved:>https://sdds.umons.ac.be/wiki/
c2=>condition: Good idea|rejected
io=>inputoutput: catch something...|future
```

```
st->op1(right)->cond
cond(yes, right)->c2
cond(no)->sub1(left)->op1
c2(yes)->io->e
c2(no)->op2->e
```

</flowchartjs>

Enseignement explicite	Approche (socio)constructiviste	Approche transmissive
<pre> &lt;flowchartjs default&gt; boxe1=&gt;operation: Modelage:&gt;http://par-temps-clair.blogspot.com/2019/11/modelage-en-enseignement-explicite-mode.html[blank] boxe2=&gt;operation: Pratique guidée:&gt;http://par-temps-clair.blogspot.com/2018/10/pratique-guidee-en-enseignement.html[blank] boxe3=&gt;operation: Pratique autonome:&gt;http://par-temps-clair.blogspot.com/2019/11/pratique-autonome-en-enseignement.html[blank] boxe1-&gt;boxe2-&gt;boxe3 &lt;/flowchartjs&gt; </pre>	<pre> &lt;flowchartjs default&gt; boxs1=&gt;operation: Réalisation de la tâche par les élèves (individuellement ou en groupes) boxs2=&gt;operation: Démonstration des procédures par l'enseignant si nécessaire boxs1-&gt;boxs2 &lt;/flowchartjs&gt; </pre>	<pre> &lt;flowchartjs default&gt; boxt1=&gt;operation: Exposé de l'enseignant boxt2=&gt;operation: Pratique autonome boxt1-&gt;boxt2 &lt;/flowchartjs&gt; </pre>

# flowcharts

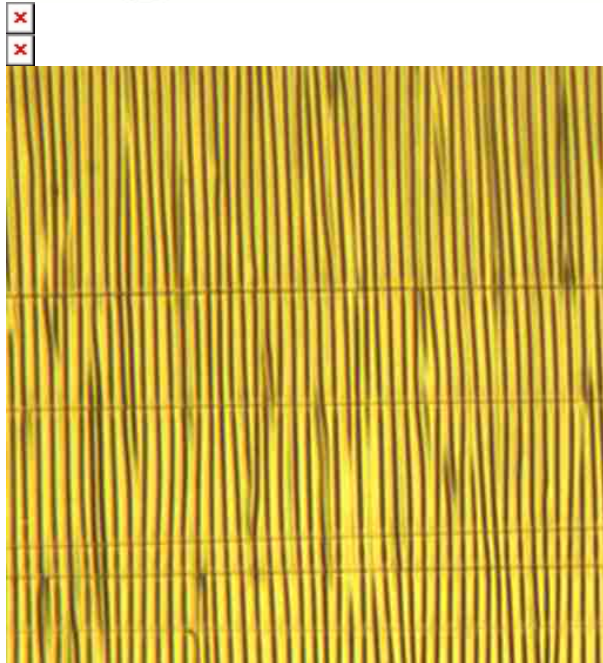
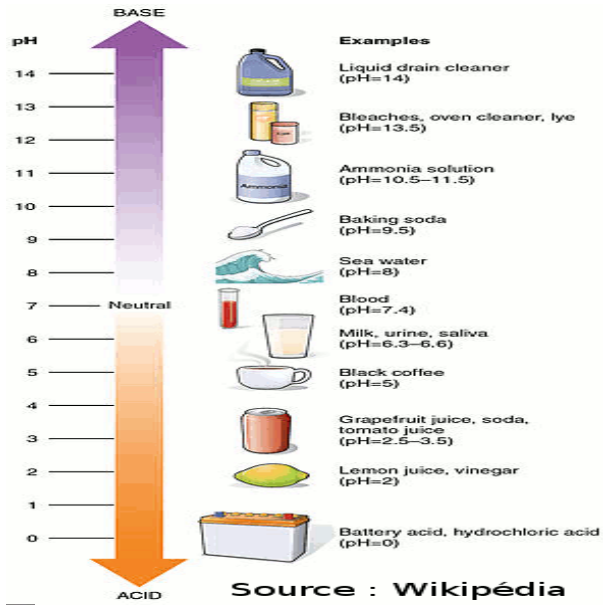
- <https://www.dokuwiki.org/plugin:flowcharts>

<flow> graph TD;

```
A --> B;
A --> C;
B --> D;
C --> D;
```

</flow>

# Gallery



gh

[syntax.php](#)

/\*\*

```
* DokuWiki Plugin gh (Syntax Component)
*
* @license GPL 2 http://www.gnu.org/licenses/gpl-2.0.html
* @author Andreas Gohr <andi@splitbrain.org>
```

## Hidden

### 4ème jusque 2016-2017

- Constitution de la matière
  - Élément - atome - ion
    - Approche expérimentale du tableau périodique et modèle atomique
      - ions, cations, anions, solutions, solubilités
    - Classification périodique des éléments
    - Modèle atomique simple
      - notion d'isotopes, concept d'électronégativité
      - Évolution du modèle atomique jusqu'au modèle de Bohr
      - Nombre d'Avogadro Mole, masse molaire, volume molaire
  - Molécules - cristaux ioniques
    - La liaison chimique
    - Solutions ioniques : ionisation (dissociation) des substances dans l'eau
    - Concentration et dilution
- Transformation des substances
  - Fonctions et réactions chimiques, équation bilan
  - Réactions de précipitation, de neutralisation acide-base
- Notions à acquérir de manière continue lors des points précédents :
  - Nomenclature usuelle de chimie minérale
  - L'utilisation de quelques substances et notions de sécurité
  - Stoechiométrie - relations entre grandeurs physiques (S.I.)
    - relations masses, nombres de moles, volumes de solutions
- Pratique de laboratoire (pas en sciences de base))

## icalevents

\* [icalevents](#)

<https://ics.fixtur.es/v2/standard-luik.ics>

## iframe

Exemple Google books

Intégration de l'application Trinket

Site web UMONS

Test H5P :

```
<iframe src="https://h5p.org/h5p/embed/328387" width="1090" height="914"
frameborder="0" allowfullscreen="allowfullscreen" allow="geolocation *;
microphone *; camera *; midi *; encrypted-media *"></iframe><script
src="https://h5p.org/sites/all/modules/h5p/library/js/h5p-resizer.js"
charset="UTF-8"></script>
```

## Include

## InlineJS Plugin

(en test)

- [Test Javascript + dokuwiki + DataCamp-light](#)

## latex

à remplacer par mathjax

## Mathjax

- cf. [Exercices de thermodynamique statistique](#)
- $\sum_{E_i} p(E_i) = p(\Omega) = 1$

## mhchem

- <http://docs.mathjax.org/en/latest/input/tex/extensions/mhchem.html>
- <https://mhchem.github.io/MathJax-mhchem/>
- ATTENTION : ÉCRIRE CECI UNE FOIS PAR PAGE :  $\require{mhchem}$
- et vérifier ...
- $\ce{2 Mn^{2+} + 4 MnO4^- + 6 H2O -> 8 MnO2 + 10 H^+}$
- $*2* \ce{Mn^{2+}} + *4* \ce{MnO4^-} + *6* \ce{H2O} \ce{->} *8* \ce{MnO2} + *10* \ce{H^+}$
- $\ce{CO2 + C -> 2 CO}$
- $\ce{Hg^{2+} ->[I-] HgI2 ->[I-] [Hg^{II}I4]^{2-}}$
- $\ce{A <=> B}$
- $\ce{CO3^{2-}(aq)}$



```

long long long long long long long long long long long long long long long sentence.
(Line 2) This is a long //long// __long__ long long long long long long long long long long long long long long long sentence.

(Line 4) This is a long //long// __long__ long long long long long long long long long long long long long long long long sentence.
</TEXT>

```

### <code> <file>

This plugin adds a "plaintext" style for wrapped text, so you can use it in <code> or <file> box.

```

<file plaintext>
(Line 1) This is a long //long// __long__ long long long long long long long long long long long long long long long long sentence.
(Line 2) This is a long //long// __long__ long long long long long long long long long long long long long long long long sentence.

(Line 4) This is a long //long// __long__ long long long long long long long long long long long long long long long long sentence.
</file>

```

## Reveal.js

- [présentation type](#)
- [Présentation et principes de base de la programmation en Python, avec quelques applications](#)

## Slider

- <https://www.dokuwiki.org/plugin:slider>



- **titre 3**

Test



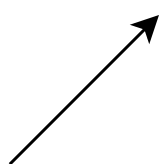
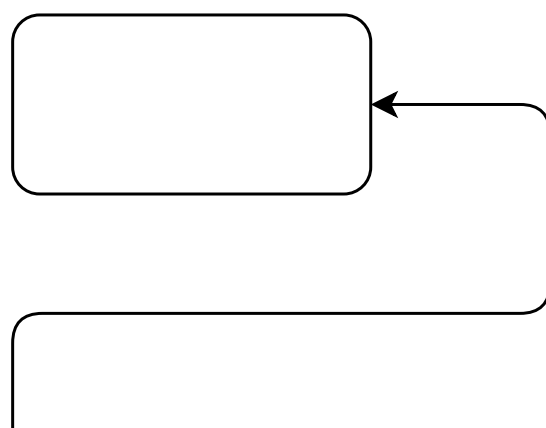
<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/6/6a/GHS-pictogram-bottle.svg/240px-GHS-pictogram-bottle.svg.png>  
<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/a/a1/GHS-pictogram-acid.svg/240px-GHS-pictogram-acid.svg.png>

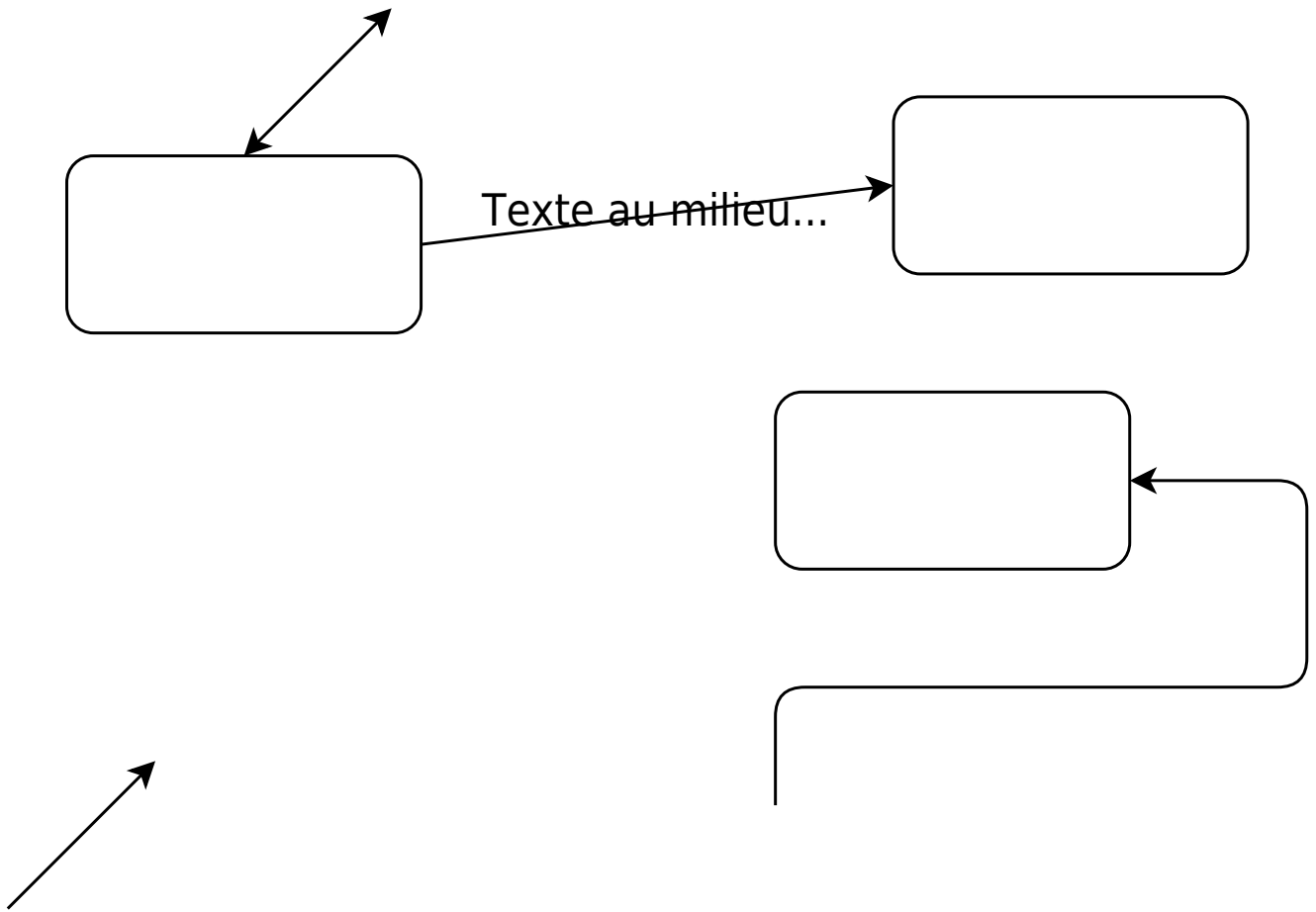
<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/5/58/GHS-pictogram-skull.svg/240px-GHS-pictogram-skull.svg.png>>  
<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/c/c3/GHS-pictogram-exclam.svg/240px-GHS-pictogram-exclam.svg.png>>  
<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/2/21/GHS-pictogram-silhouette.svg/240px-GHS-pictogram-silhouette.svg.png>>  
<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/a/a1/GHS-pictogram-acid.svg/240px-GHS-pictogram-acid.svg.png>>  
<https://upload.wikimedia.org/wikipedia/commons/thumb/b/b9/GHS-pictogram-pollu.svg/240px-GHS-pictogram-pollu.svg.png>>

## SVG

Les images peuvent être créées à l'aide de Inkscape, <https://app.diagrams.net/>,...

- intégration directe (y compris pour des images externes) ?
- [svgEmbed](#)





Ceci est un texte



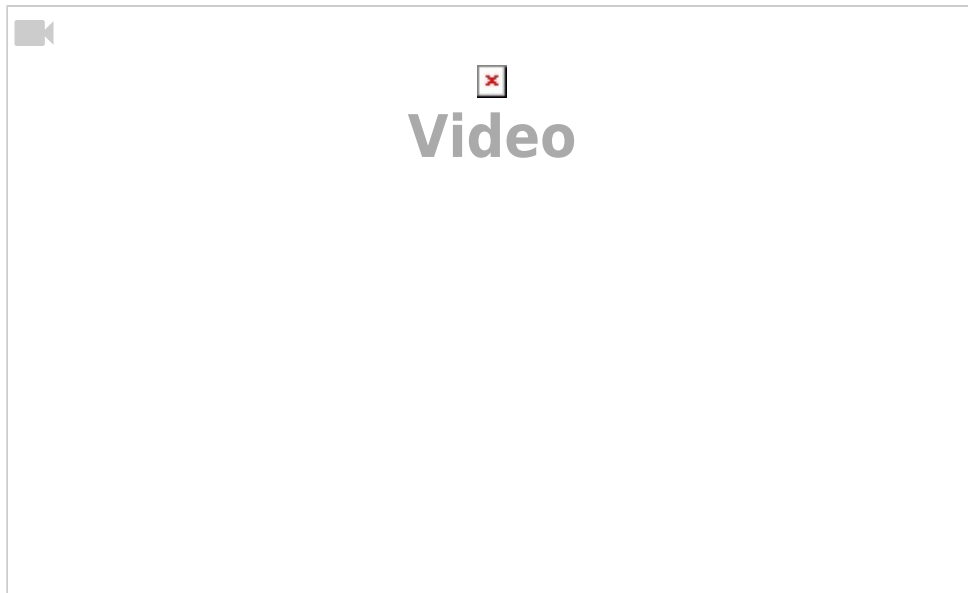
Ceci est...

Viewer does not support full SVG 1.1

## Tag, tags

- [tag](#)
- [tagfilter](#)
- [pagelist](#)

## Video Sharing Site Plugin



## WikipediaSnippet

[WikiDokuwiki](#)

## wrap

[page exemple](#)

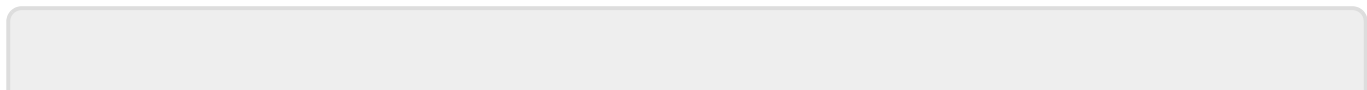
[Egg\\_as\\_food](#)



## yearbox

- [yearbox](#)
  - voir aussi [minical](#)

2021	L	M	M	J	V	S	D	L	M	M	J	V	S	D	L	M	M	J	V	S	D	L	M	M	J	V	S	D	L				
<b>Jan</b>				01			04	05	06	07	08			11	12	13	14	15			18	19	20	21	22			25	26	27	28	29	
<b>Fév</b>	01	02	03	04	05		08	09	10	11	12			15	16	17	18	19			22	23	24	25	26								
<b>Mar</b>	01	02	03	04	05		08	09	10	11	12			15	16	17	18	19			22	23	24	25	26			29	30	31			
<b>Avr</b>				01	02		05	06	07	08	09			12	13	14	15	16			19	20	21	22	23			26	27	28	29	30	
<b>Mai</b>							03	04	05	06	07			10	11	12	13	14			17	18	19	20	21			24	25	26	27	28	31
<b>Jun</b>		01	02	03	04		07	08	09	10	11			14	15	16	17	18			21	22	23	24	25			28	29	30			



From:

<https://dvillers.umons.ac.be/wiki/> - **Didier Villers, UMONS - wiki**

Permanent link:

[https://dvillers.umons.ac.be/wiki/dokuwiki\\_extensions?rev=1619484947](https://dvillers.umons.ac.be/wiki/dokuwiki_extensions?rev=1619484947)

Last update: **2021/04/27 02:55**

