

## DUM č. 15 v sadě

### 6. Fj-4 Francouzská terminologie ve fyzice a v chemii

Autor: Vojtěch Beneš

Datum: 04.02.2014

Ročník: 3AF

Anotace DUMu: Cílem aktivity je seznámit studenty a procvičit s nimi francouzské názvosloví solí (iontových sloučenin). S názvoslovím nejběžnějších iontových sloučenin záporného znaménka se studenti setkají již v průběhu 1. a 2. ročníku v předmětu chemie, která je na dvojjazyčné česko-francouzské sekci v těchto ročnících vyučována česky. Tato aktivita rozvíjí jednak vyjadřovací schopnosti na straně odborné francouzštiny, jednak rozšiřuje plejádu studentům známých chemických sloučenin.

Materiály jsou určeny pro bezplatné používání pro potřeby výuky a vzdělávání na všech typech škol a školských zařízení. Jakékoliv další využití podléhá autorskému zákonu.



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

## Metodické pokyny

Cílem aktivity je seznámit studenty a procvičit s nimi francouzské názvosloví solí (iontových sloučenin).

Určeno pro 2. nebo 3. ročník bilingvního česko-francouzského studia, předmět chemie.

Požadované předchozí znalosti žáků: názvosloví kationtů a aniontů ve francouzštině.

Poznámka: S názvoslovím nejběžnějších iontových sloučenin záporného znaménka se studenti setkají již v průběhu 1. a 2. ročníku v předmětu chemie, která je na dvojjazyčné česko-francouzské sekci v těchto ročnících vyučována česky. Tato aktivita rozvíjí jednak vyjadřovací schopnosti na straně odborné francouzštiny, jednak rozšiřuje plejádu studentům známých chemických sloučenin.

## Nomenclature des composés ioniques

Chlorure d'argent :

Sulfate d'argent :

Nitrate d'argent :

Chlorure de potassium :

Chlorure de sodium:

Chlorure de calcium:

Chlorure de baryum:

Hydroxyde de potassium (potasse):

Hydroxyde de sodium (soude):

Carbonate de calcium :

Phosphate d'argent :

Sulfate de cuivre II :

Nitrate d'aluminium :

Dichromate de potassium :

Permanganate de potassium :

Sulfate de fer II:

Sulfate de fer III :

Sulfate d'aluminium :

Thiosulfate de sodium:

Hydrogénocarbonate de sodium:

Exercice:

A partir de vos connaissances donner le nom ou formule des composés ioniques suivants:

Sulfate de baryum

Carbonate de sodium

Nitrate de fer (III)

Bromure de calcium

$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$

KBr

$\text{SnSO}_4$

$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$

Sulfate de zinc

Thiosulfate de potassium

Iodure de potassium

Chlorure d'aluminium

NaI

$\text{CaF}_2$

$\text{PbSO}_4$

$\text{KHCO}_3$

## Řešení

Chlorure d'argent :  $\text{AgCl}$   
Sulfate d'argent :  $\text{Ag}_2\text{SO}_4$   
Nitrate d'argent :  $\text{AgNO}_3$   
Chlorure de potassium :  $\text{KCl}$   
Chlorure de sodium:  $\text{NaCl}$   
Chlorure de calcium:  $\text{CaCl}_2$   
Chlorure de baryum:  $\text{BaCl}_2$   
Hydroxyde de potassium (potasse):  $\text{KOH}$   
Hydroxyde de sodium (soude):  $\text{NaOH}$   
Carbonate de calcium:  $\text{CaCO}_3$   
Phosphate d'argent :  $\text{Ag}_3\text{PO}_4$   
Sulfate de cuivre II:  $\text{CuSO}_4$   
Nitrate d'aluminium :  $\text{Al}(\text{NO}_3)_3$   
Dichromate de potassium :  $\text{K}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$   
Permanganate de potassium :  $\text{KMnO}_4$   
Sulfate de fer II:  $\text{FeSO}_4$   
Sulfate de fer III:  $\text{Fe}_2(\text{SO}_4)_3$   
Sulfate d'aluminium :  $\text{Al}_2(\text{SO}_4)_3$   
Thiosulfate de sodium:  $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_3$   
Hydrogénocarbonate de sodium:  $\text{NaHCO}_3$

Exercice:

Sulfate de baryum: $\text{BaSO}_4$	Sulfate de zinc: $\text{ZnSO}_4$
Carbonate de sodium: $\text{Na}_2\text{CO}_3$	Thiosulfate de potassium: $\text{K}_2\text{S}_2\text{O}_3$
Nitrate de fer (III): $\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	Iodure de potassium: $\text{KI}$
Bromure de calcium: $\text{CaBr}_2$	Chlorure d'aluminium: $\text{AlCl}_3$
$\text{Pb}(\text{NO}_3)_2$ : Nitrate de plomb	$\text{NaI}$ : Iodure de sodium
$\text{KBr}$ : Bromure de potassium	$\text{CaF}_2$ : Fluorure de calcium
$\text{SnSO}_4$ : Sulfate d'étain	$\text{PbSO}_4$ : Sulfate de plomb
$\text{Na}_2\text{Cr}_2\text{O}_7$ : Dichromate de sodium	$\text{KHCO}_3$ : Hydrogénocarbonate de potassium