

DUM č. 13 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 různých aniontů. S názvoslovím nejčastějších iontů 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 iontů.

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 různých aniontů.

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

Požadované předchozí znalosti žáků: názvosloví chemických prvků ve francouzštině.

Poznámka: S názvoslovím nejčastějších iontů 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 iontů.

Nomenclature des Anions

HO^- :

NO_3^- :

NO_2^- :

F^- :

I^- :

Br^- :

Cl^- :

SO_4^{2-} :

$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$:

CO_3^{2-} :

HCO_3^- :

PO_4^{3-} :

HPO_4^{2-} :

H_2PO_4^- :

CN^- :

MnO_4^- :

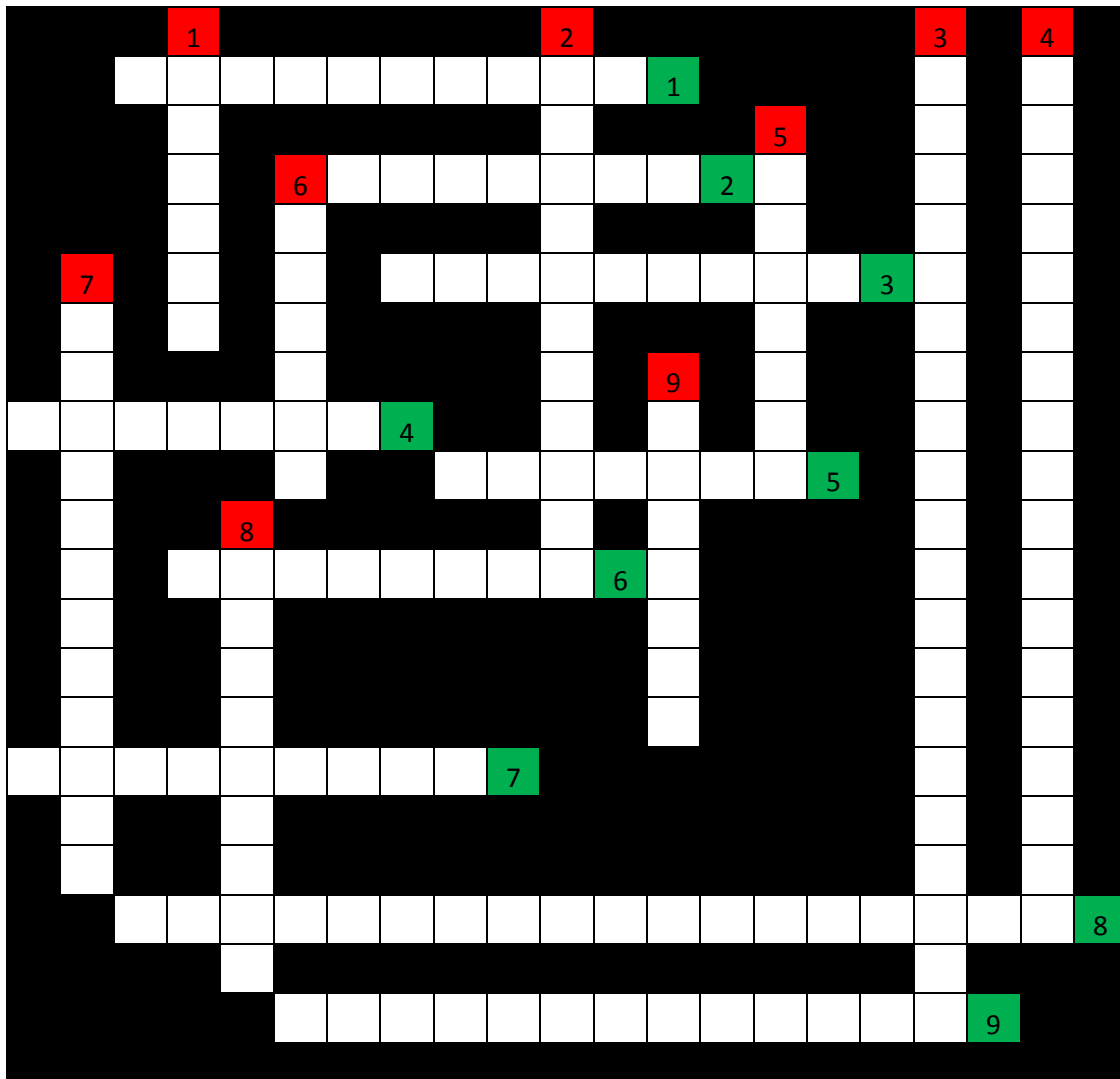
$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$:

$\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$:

$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$:

EXERCICE : Compléter avec le nom des ions suivants:

	Horizontalement	Verticalement
1	$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$	I^-
2	NO_2^-	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$
3	PO_4^{3-}	H_2PO_4^-
4	Br^-	HCO_3^-
5	CN^-	NO_3^-
6	Cl^-	F^-
7	CO_3^{2-}	MnO_4^-
8	HPO_4^{2-}	HO^-
9	$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$	SO_4^{2-}



Řešení

HO^- : Ion hydroxyde

NO_3^- : Ion nitrate

NO_2^- : Ion nitrite

F^- : Ion fluorue

I^- : Ion iodure

Br^- : Ion bromure

Cl^- : Ion chlorure

SO_4^{2-} : Ion sulfate

$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-}$: Ion dichromate

CO_3^{2-} : Ion carbonate

HCO_3^- : Ion hydrogénocarbonate

PO_4^{3-} : Ion phosphate

HPO_4^{2-} : Ion hydrogénophosphate

H_2PO_4^- : Ion dihydrogénophosphate

CN^- : Ion cyanure

MnO_4^- : Ion permanganate

$\text{S}_2\text{O}_3^{2-}$: Ion thiosulfate

$\text{S}_2\text{O}_8^{2-}$: Ion peroxodisulfate

$\text{S}_4\text{O}_6^{2-}$: Ion tetrathionate

