

DUM č. 14 v sadě

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

Autor: Vojtěch Beneš

Datum: 23.02.2014

Ročník: 3AF

Anotace DUMu: Cílem aktivity je seznámit studenty a procvičit s nimi francouzské názvosloví různých kationtů. S názvoslovím nejčastějších iontů kladného 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 kationtů.

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 kladného 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 Cations

H_3O^+ :

Cu^{2+} :

Cu^+ :

Na^+ :

Ca^{2+} :

Fe^{2+} :

Fe^{3+} :

Li^+ :

Ag^+ :

Ba^{2+} :

Mg^{2+} :

K^+ :

Pb^{2+} :

NH_4^+ :

Zn^{2+} :

Mn^{2+} :

Al^{3+} :

Cr^{3+} :

Hg^{2+} :

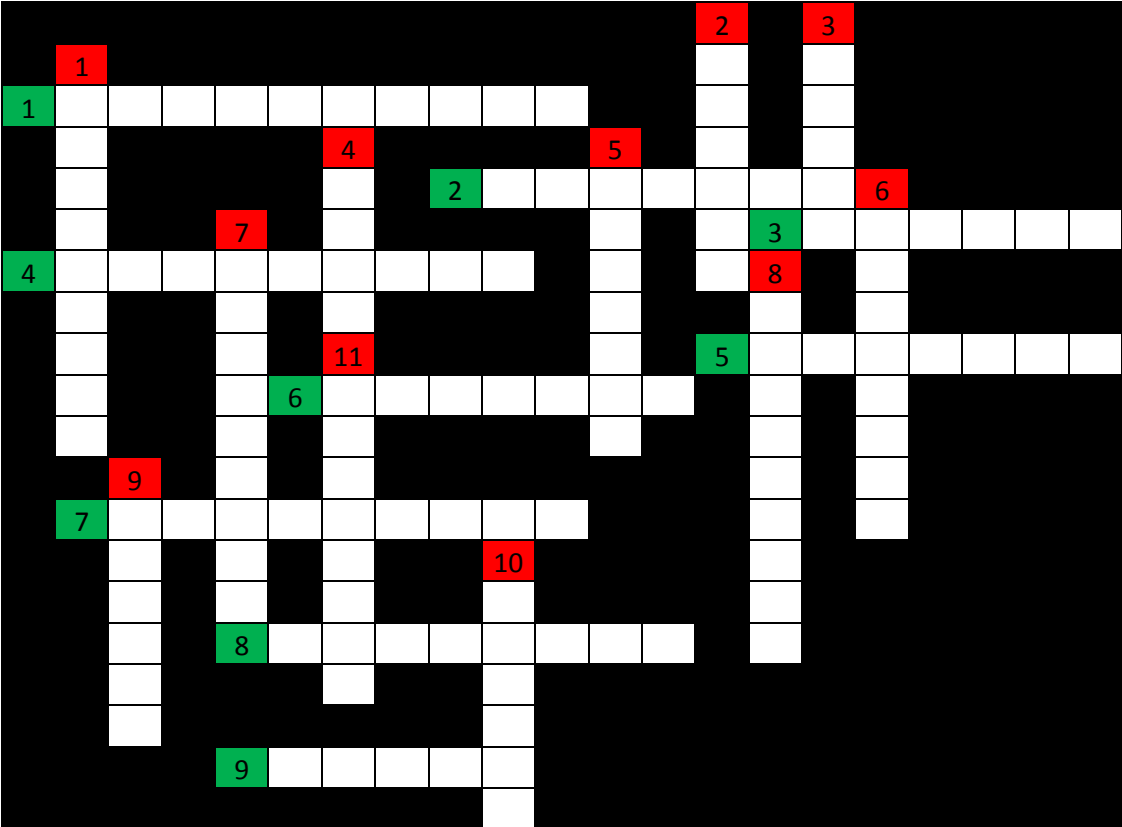
Sn^{2+} :

Exercice :

Compléter avec le nom des cations suivants :

	Verticalement	Horizontalement
1	Mn^{2+}	Hg^{2+}
2	Na^+	Ca^{2+}
3	Pb^{2+}	Ba^{2+}
4	Zn^{2+}	Al^{3+}
5	Li^+	H_3O^+
6	NH_4^+	Fe^{2+}
7	Mg^{2+}	Cu^{2+}
8	K^+	Cu^+
9	Cr^{3+}	Sn^{2+}
10	Ag^+	
11	Fe^{3+}	

Exercice :



Řešení

H_3O^+ : Ion oxonium

Cu^{2+} : Ion cuivre II ou ion cuivrique

Cu^+ : Ion cuivre I ou ion cuivreux

Na^+ : Ion sodium

Ca^{2+} : Ion calcium

Fe^{2+} : Ion fer II ou ion ferreux

Fe^{3+} : Ion fer III ou ion ferrique

Li^+ : Ion lithium

Ag^+ : Ion argent

Ba^{2+} : Ion baryum

Mg^{2+} : Ion magnésium

K^+ : Ion potassium

Pb^{2+} : Ion plomb

NH_4^+ : Ion ammonium

Zn^{2+} : Ion zinc

Mn^{2+} : Ion manganèse

Al^{3+} : Ion aluminium

Cr^{3+} : Ion chrome

Hg^{2+} : Ion mercure II ou ion mercurique

Sn^{2+} : Ion étain

Exercice :

