

DUM č. 11 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 se s francouzskými názvy nejběžnějších chemických prvků. Předpokládá se, že žáci se během předchozího studia naučili názvy chemických prvků v češtině (znají tedy odpovídající značky), ale neznají je francouzsky. Jejich zvládnutí je nezbytné k porozumění dalšímu učivu.

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 se s francouzskými názvy nejběžnějších chemických prvků.

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

Opakovací hodina na úvod studia chemie ve francouzském jazyce.

Požadované předchozí znalosti žáků: Předpokládá se, že žáci se během předchozího studia naučili názvy chemických prvků v češtině (znají tedy odpovídající značky), ale neznají je francouzsky. Jejich zvládnutí je nezbytné k porozumění dalšímu učivu.

Eléments chimiques:

Hydrogène H:

Hélium He:

Lithium Li:

Béryllium Be:

Bore B:

Carbone C:

Azote N:

Oxygène O:

Fluor F:

Sodium Na:

Magnésium Mg:

Aluminium Al:

Silicium Si:

Phosphore P:

Soufre S:

Chlore Cl:

Potassium K:

Calcium Ca:

Manganèse Mn:

Fer Fe:

Cuivre Cu:

Zinc Zn:

Arsenic As:

Iode I:

Argent Ag:

Etain Sn:

Or Au:

Mercure Hg:

Plomb Pb:

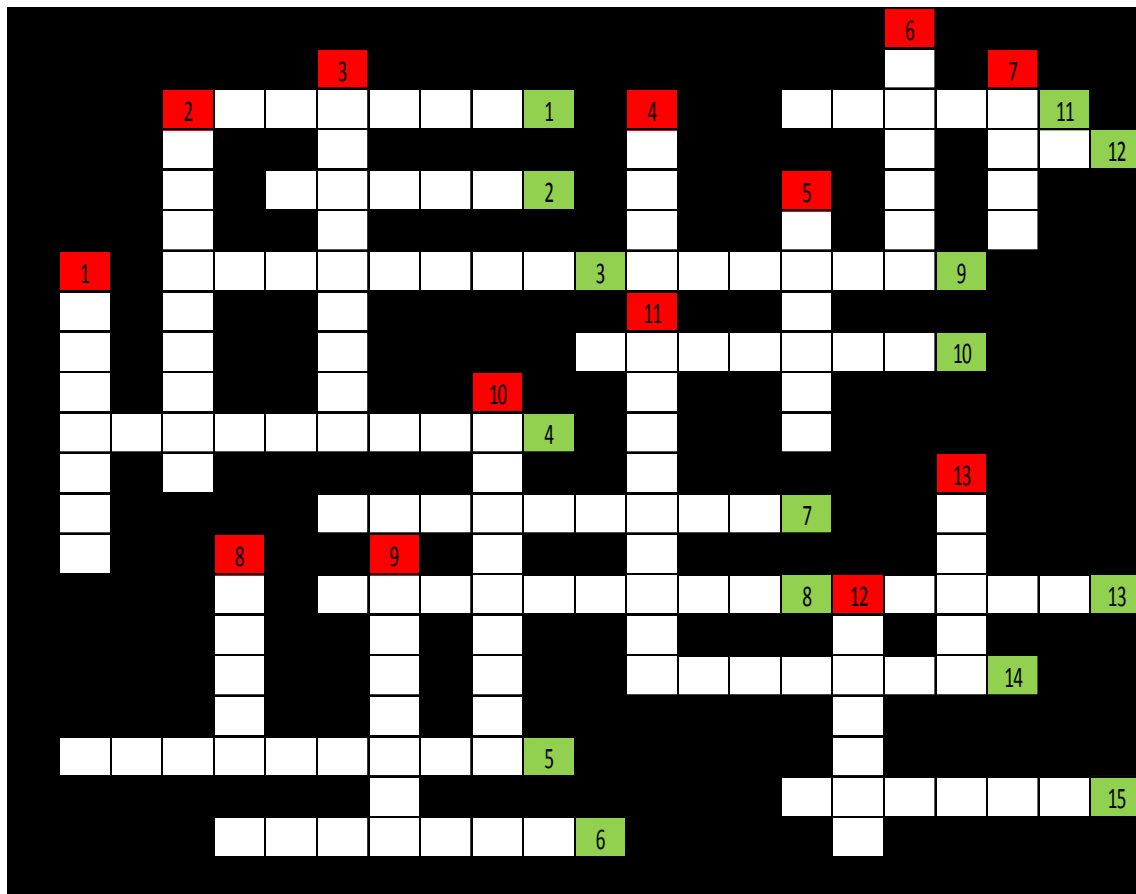
EXERCICE 1 : Mots croisés

Horizontal :

- 1 Hélium
- 2 Cín
- 3 Křemík
- 4 Beryllium
- 5 Vodík
- 6 Arzen
- 7 Hořčík
- 8 Draslík
- 9 Chlor
- 10 Vápník
- 11 Olovo
- 12 Zlato
- 13 Jód
- 14 Rtuť
- 15 Stříbro

Vertical:

- 1 Uhlík
- 2 Fosfor
- 3 Lithium
- 4 Zinek
- 5 Sodík
- 6 Síra
- 7 Bor
- 8 Fluor
- 9 Kyslík
- 10 Mangan
- 11 Hliník
- 12 Měď
- 13 Dusík



EXERCICE 2 : Relier les éléments

- | | |
|--------------|-------------|
| 1 Béryllium | A Hořčík |
| 2 Arsenic | B Fosfor |
| 3 Or | C Arzen |
| 4 Mercure | D Měď |
| 5 Bore | E Vápník |
| 6 Carbone | F Draslík |
| 7 Azote | G Stříbro |
| 8 Oxygène | H Vodík |
| 9 Fluor | I Křemík |
| 10 Sodium | J Kyslík |
| 11 Hydrogène | K Beryllium |
| 12 Hélium | L Rtuť |
| 13 Iode | M Olovo |
| 14 Argent | N Cín |
| 15 Etain | O Zlato |
| 16 Lithium | P Jód |
| 17 Magnésium | Q Hliník |
| 18 Aluminium | R Mangan |
| 19 Silicium | S Zinek |
| 20 Potassium | T Železo |
| 21 Chlore | U Síra |
| 22 Cuivre | V Sodík |
| 23 Calcium | W Chlor |
| 24 Manganèse | X Fluor |
| 25 Fer | Y Dusík |
| 26 Phosphore | Z Hélium |
| 27 Soufre | A´ Bor |
| 28 Zinc | B´ Uhlík |
| 29 Plomb | C´ Lithium |

Řešení

Hydrogène H: Vodík

Hélium He: Hélium

Lithium Li: Lithium

Béryllium Be: Beryllium

Bore B: Bor

Carbone C: Uhlík

Azote N: Dusík

Oxygène O: Kyslík

Fluor F: Fluor

Sodium Na: Sodík

Magnésium Mg: Hořčík

Aluminium Al: Hliník

Silicium Si: Křemík

Phosphore P: Fosfor

Soufre S: Síra

Chlore Cl: Chlor

Potassium K: Draslík

Calcium Ca: Vápník

Manganèse Mn: Mangan

Fer Fe: Železo

Cuivre Cu: Měď

Zinc Zn: Zinek

Arsenic As: Arzen

Iode I: Jód

Argent Ag: Stříbro

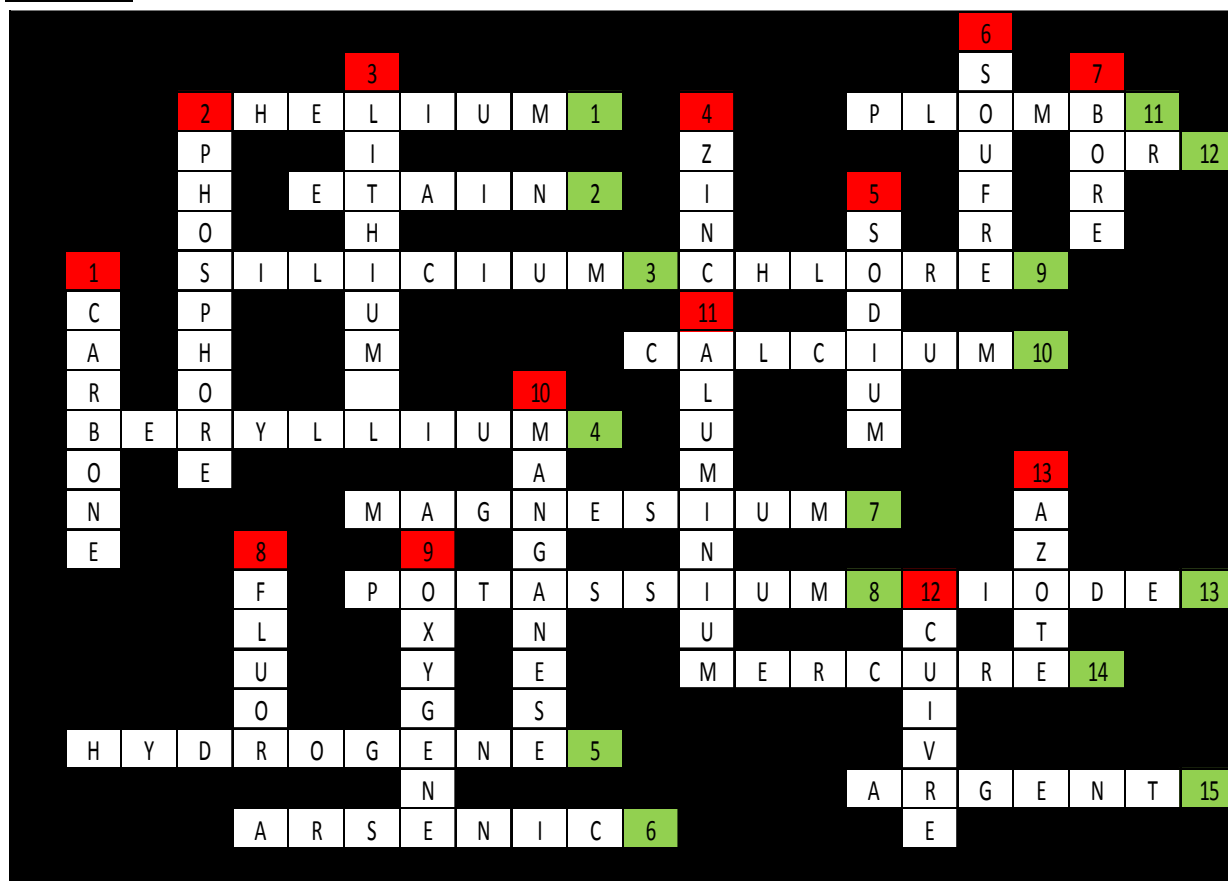
Etain Sn: Cín

Or Au: Zlato

Mercure Hg: Rtuť

Plomb Pb: Olovo

Exercice 1:



Exercice 2:

1K, 2C, 3O, 4L, 5A', 6B', 7Y, 8J, 9X, 10V, 11H, 12Z, 13P, 14G, 15N, 16C', 17A, 18Q, 19I, 20F, 21W, 22D, 23E, 24R, 25T, 26B, 27U, 28S, 29M.