

DUM č. 20 v sadě

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

Autor: Vojtěch Beneš

Datum: 16.06.2014

Ročník: 3AF

Anotace DUMu: Cílem aktivity je seznámit žáky s francouzskými termíny souvisejícími s chemickými reakcemi a ukázat příklad jejich použití v kontextu. Tyto odborné názvy jsou nezbytné k pochopení učiva chemie v jazyce francouzském v následujícím gymnaziálním studiu.

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 žáky s francouzskými termíny souvisejícími s chemickými reakcemi a ukázat příklad jejich použití v kontextu. Tyto odborné názvy jsou nezbytné k pochopení učiva chemie v jazyce francouzském v následujícím gymnaziálním studiu.

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

Předpokládané předchozí znalosti žáků: pravidla pro čtení a psaní francouzských slov.

Vocabulaire

- une cuve =
- la transformation =
- la réaction =
- une équation =
- un état d'un système =
- les nombres stoechiométriques =
- la combustion =
- une incandescence =
- l'état initial (m.) =
- l'état final (m.) =
- dresser le tableau =
- le bilan =
- le réactif limitant =
- au cours de la transformation =
- la quantité de matière =
- l'avancement (m.) =
- en excès =
- en défaut =
- la masse molaire =
- le volume molaire =

Exercice 1 :

Compléter le texte suivant en utilisant les mots dans la liste suivante : incandescence, équation, réaction, initial, final, défaut, excès, combustion, tableau d'avancement, quantités de matière, limitant, nombres stoechiométriques, l'avancement.

Lorsque l'on brûle un gaz dans du dioxygène on réalise une

Il convient alors d'écrire de la réaction et d'équilibrer en utilisant les

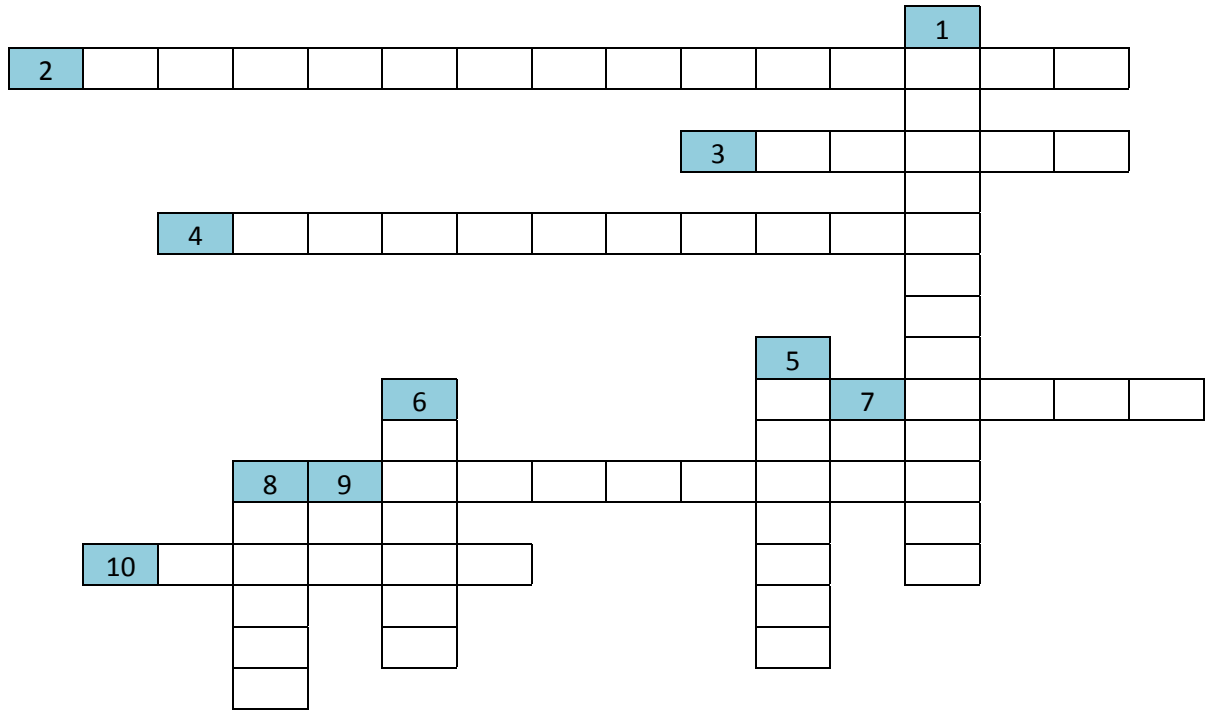
Ensuite on dresse qui contient l'état et l'état du système.

Pour cela on doit calculer les initiales des réactifs pour déterminer le réactif en ou en et ainsi déterminer le réactif

Exercice 2 :

Remplir les mots croisés suivants en français :

- | | |
|----------------|------------------|
| 1 žhavost | 6 při nedostatku |
| 2 přeměna | 7 kád' |
| 3 při přebytku | 8 konečný |
| 4 spalování | 9 rovnice |
| 5 počáteční | 10 bilance |



Řešení

- une cuve = kád'
- la transformation = proměna, přeměna
- la réaction = reakce
- une équation = rovnice
- un état d'un système = stav soustavy
- les nombres stoechiométriques = stechiometrická čísla
- la combustion = spalování, hoření
- une incandescence = žhavost
- l'état initial (m.) = počáteční stav
- l'état final (m.) = konečný stav
- dresser le tableau = vytvořit tabulku
- le bilan = bilance
- le réactif limitant = činidlo, které zmizí během reakce jako první
- au cours de la transformation = během přeměny
- la quantité de matière = látkové množství
- l'avancement (m.) = postup, pokrok
- en excès = za/při přebytku
- en défaut = za/při nedostatku
- la masse molaire = molární hmotnost
- le volume molaire = molární objem

Exercice 1 :

Lorsque l'on brûle un gaz dans du dioxygène on réalise une combustion.

Il convient alors d'écrire l'équation de la réaction et d'équilibrer en utilisant les nombres stoechiométriques.

Ensuite on dresse tableau d'avancement qui contient l'état initial et l'état final du système.

Pour cela on doit calculer les quantités de matière initiales des réactifs pour déterminer le réactif en défaut ou en excès et ainsi déterminer le réactif limitant.

