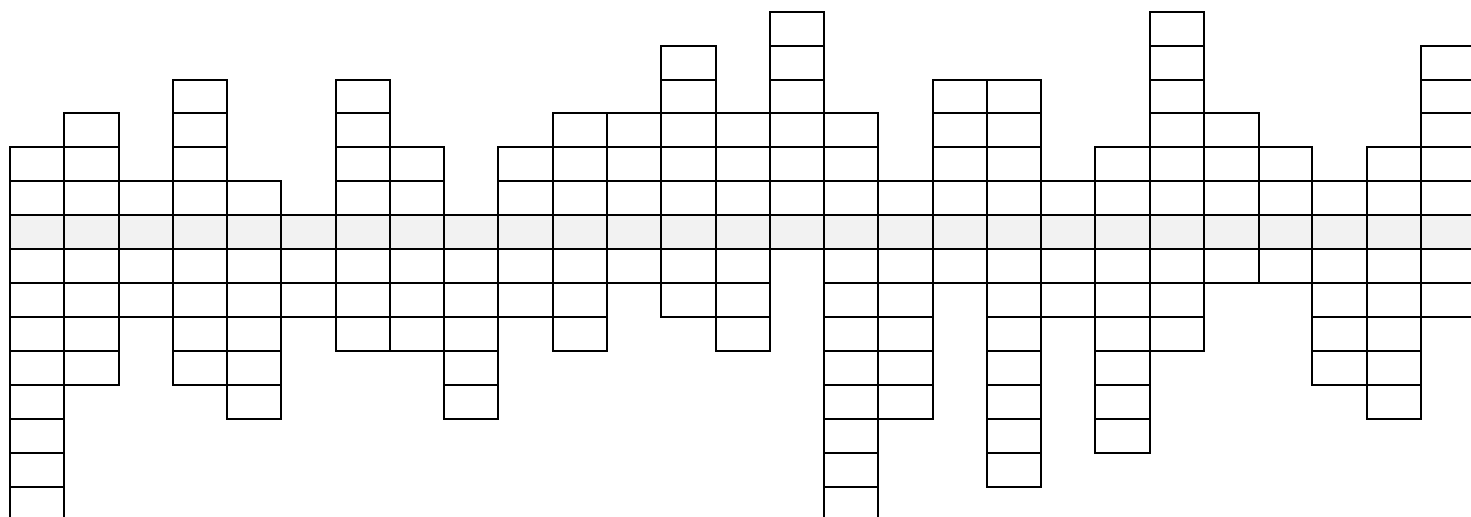


Číslo projektu	CZ.1.07/1.5.00/34.0565
Číslo materiálu	VY_32_INOVACE_350_Opakování z obecné chemie - doplňovačka
Název školy	 Masarykova střední škola zemědělská a Vyšší odborná škola, Opava, příspěvková organizace
Autor	Mgr. Hana Glatterová
Průřezové téma	Člověk a svět práce
Tematický celek	Chemie
Ročník	1.
Datum tvorby	11. 11. 2012
Datum a místo ověření	19. 11. 2012 chemie 1. Za
Druh učebního materiálu	Pracovní list
Anotace	Závěrečné opakování z oblasti základních pojmů obecné chemie formou doplňovačky. Vybrané pojmy jsou správným řešením legendy. obsah tajenky vyjadřuje kladný názor na význam chemie. Daná forma zadání kontrolních otázek má podnítit aktivní zapojení žáků do opakování. Tato forma je u žáků oblíbená. Obsahem a rozsahem materiál odpovídá ŠVP pro učební obory Zahradník (41-52-H/01) a Zemědělec - farmář (41-51-H/01).
Klíčová slova	<i>Reaktanty, kyselina, směs, destilace, peroxid, jod, halogenové prvky, nukleony, emulze, železo, protonové číslo, neutrony, oxidy, izotopy, prvek, oxidační číslo, amoniak, iontová vazba, rozpouštědlo, počet atomů v molekule určený na základě chemického vzorce látky, křemík, neutralizace, soli, destilace, kovalentní vazba, dusík, kovy, těleso, hydroxid, filtrace</i>
Metodický pokyn	• Lze použít formou soutěže, a to jednotlivců nebo dvojic žáků. • Žáci mohou využít svých písemných poznámek (sešit, pracovní listy, periodickou tabulku prvků apod.) • Materiál je určen k vytištění pro každého žáka; pracovní list žákovi zůstává jako další učební materiál. • Časová dotace: cca 25 minut.

Materiál je z vlastních zdrojů autora.

ZADÁNÍ

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27



- 1 český výraz pro reaktanty
- 2 tříprvková sloučenina vodíku, nekovu a kyslíku (nápověda: látka schopná odštěpovat H^+)
- 3 soustava dvou nebo více chemických látek
- 4 metoda oddělování kapalných složek směsi na základě jejich rozdílné teploty varu
- 5 sloučenina vodíku a kyslíku, ale voda to není
- 6 jeden z halogenových prvků
- 7 částice tvořící atomové jádro neboli společný název pro protony a neutrony
- 8 (koloidní) směs dvou nemísitelných kapalin, např. směs vody a oleje (např. mléko)
- 9 prvek s protonovým číslem 26
- 10 sloučeniny prvků s kyslíkem
- 11 atomy téhož prvku, které se od sebe liší různým počtem neutronů
- 12 chemicky čistá látka složená z atomů se stejným protonovým číslem
- 13 přídatné jméno vyjadřující název čísla, kterým vyznačujeme náboj, jenž by atom prvku získal při úplné polarizaci vazeb
- 14 sloučenina dusíku s vodíkem
- 15 název druhu chemické vazby, pro kterou je rozdíl elektronegativit větší než 1,7
- 16 název složky (fáze) roztoku, která je v přebytku a v níž je další složka (popř. více složek) rozptýlena (rozptýleny)
- 17 počet atomů odpovídajících zápisu $Ca_3(PO_4)_2$
- 18 chemický prvek ze skupiny IV.A
- 19 reakce kyseliny a zásady
- 20 sloučeniny složené z kationtů kovů a aniontů kyselin
- 21 chemická reakce soli (respektive iontů soli) s vodou
- 22 typ chemické vazby, která je založená na společném sdílení dvojice vazebných elektronů
- 23 inertní plyn, ale vzácný není
- 24 skupina prvků s nízkou elektronegativitou
- 25 pojem zahrnující společně pojmy: židle, hřebík, sklenice, vodní sloupec (nápověda: látka to není)
- 26 tříprvková sloučenina kovu, kyslíku a vodíku
- 27 dělicí metoda – oddělování pevné složky od kapaliny nebo plynu např. pomocí papíru, textilie, vrstvy písku apod.

1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22 23 24 25 26 27

[illegible]

- 1 český výraz pro reaktanty
- 2 tříprvková sloučenina vodíku, nekovu a kyslíku (nápověda: látka schopná odštěpovat H^+)
- 3 soustava dvou nebo více chemických látek
- 4 metoda oddělování kapalných složek směsi na základě jejich rozdílné teploty varu
- 5 sloučenina vodíku a kyslíku, ale voda to není
- 6 jeden z halogenových prvků
- 7 částice tvořící atomové jádro neboli společný název pro protony a neutrony
- 8 (koloidní) směs dvou nemísitelných kapalin, např. směs vody a oleje (např. mléko)
- 9 prvek s protonovým číslem 26
- 10 sloučeniny prvků s kyslíkem
- 11 atomy téhož prvku, které se od sebe liší různým počtem neutronů
- 12 chemicky čistá látka složená z atomů se stejným protonovým číslem
- 13 přídatné jméno vyjadřující název čísla, kterým vyznačujeme náboj, jenž by atom prvku získal při úplné polarizaci vazeb
- 14 sloučenina dusíku s vodíkem
- 15 název druhu chemické vazby, pro kterou je rozdíl elektronegativit větší než 1,7
- 16 název složky (fáze) roztoku, která je v přebytku a v níž je další složka (popř. více složek) rozptýlena (rozptýleny)
- 17 počet atomů odpovídajících zápisu $Ca_3(PO_4)_2$
- 18 chemický prvek ze skupiny IV.A
- 19 reakce kyseliny a zásady
- 20 sloučeniny složené z kationtů kovů a aniontů kyselin
- 21 chemická reakce soli (respektive iontů soli) s vodou
- 22 typ chemické vazby, která je založená na společném sdílení dvojice vazebných elektronů
- 23 inertní plyn, ale vzácný není
- 24 skupina prvků s nízkou elektronegativitou
- 25 pojem zahrnující společně pojmy: židle, hřebík, sklenice, vodní sloupec (nápověda: látka to není)
- 26 tříprvková sloučenina kovu, kyslíku a vodíku
- 27 dělicí metoda – oddělování pevné složky od kapaliny nebo plynu např. pomocí papíru, textilie, vrstvy písku apod.