**Autor výukového materiálu:** Petra Majerčáková

**Datum vytvoření výukového materiálu:** září 2012

**Ročník, pro který je výukový materiál určen:** IX

**Vzdělávací oblast:** Člověk a příroda

**Vzdělávací obor:** Chemie

**Tématický okruh:** Anorganická a obecná chemie

**Téma:** Chemie – opakování 8.ročníku

**Anotace:**

Pracovní list slouží žákům k opakování učiva. Žáci pracují samostatně, ve dvojicích případně ve skupině. Informace vyhledávají v učebnicích, sešitě, přiloženém textu. Součástí pracovního listu je i krátké sebehodnocení. Na konci hodiny probíhá společná kontrola a oprava.

**Zdroje:**

Přehled chemie pro základní školy: Doc. RNDr. Hana Čtrnáctková, CSc., Prof. Ing. Karel Kolář, CSc., PaedDr. Miloslava Svobodová, RNDr. František Zemánek, vydalo v Praze roku 2006 SPN – pedagogické nakladatelství, a.s., ISBN 80-7235-260-1

Chemie pro 1.ročník gymnázií – Prof. RNDr. Jiří Vacík, DrSc., RNDr Milan Antala, RNDr. Hana Čtrnáctková, CSc., Doc. RNDr. Pavel Petrovič, CSc., RNDr. Bohuslav Strauch, CSc., RNDr. Jana Šímová, RNDr. František Zemánek, vydalo SPN v Praze roku 1989, ISBN 80-85937-00-X

Základy chemie 1 – Pavel Beneš, Václav Pumpr, Jiří Banýr, Fortuna, 2002, ISBN 80-7168-720-0

Chemie – Úvod do obecné a anorganické chemie, učebnice – Mgr. Josef Mach, Mgr. Irena Plucková, Ph.D., Mgr. Jiří Šibor, Ph.D., NOVÁ ŠKOLA, s.r.o. 2010, ISBN 978-80-7289-133-7

Chemie 8. pracovní sešit: Jan Pánek, Pavel Doulík, Jiří Škoda, nakladatelství Fraus 2006, ISBN 80-7238-443-0

Autorem materiálu a všech jeho částí, není-li uvedeno jinak, je Petra Majerčáková.

Tvorba materiálu je financována z ESF a státního rozpočtu ČR.



**CHEMIE – OPAKOVÁNÍ 8.ROČNÍKU**

Jméno: Datum:

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Prvky I.A skupiny se jmenují:

A, chalkogeny

B, alkalické kovy

C, vzácné plyny

D, triely

1. Spoj značku prvku s barvou, kterou barví plamen

draslík červená

sodík žlutá

lithium růžovofialová

1. Kation je částice s nábojem

A, záporným

B,nulovým

C, kladným

1. Náboj atomu prvku je.

A, nula

B, +1

C, -1

1. Emulze je:

A, kapalina a nerozpuštěná pevná látka

B, 2nemísitelné kapaliny

C, voda a vzduch

D, vzduch a pevná látka

1. Značka ozonu je:

A, O2 B, O3 C, O4 D, O

1. Doplň tabulku

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| Název prvku | Počet protonů | Počet valenčních elektronů |
| Brom |  |  |
| Vodík |  |  |
| Železo |  |  |
| Rtuť |  |  |
| Radon |  |  |
| Vápník |  |  |

1. Sůl kamenná (chlorid sodný, halit) má chemický vzorec:

A, KCl

B, NaCl

C, LiCl

D, CaCl2

1. Doplň tabulku

|  |  |  |  |
| --- | --- | --- | --- |
| Atom | složení | označení | náboj |
| Jádro |  |  | kladný |
|  |  | n0 |  |
|  | elektrony |  |  |

1. Atom kyslíku má 8 protonů. Kolik má elektronů?

A, 4

B, 8

C, 12

D, 16

1. Částice obsahuje 11 protonů a 10elektronů. Je to částice:

A, neutrální (atom)

B, kladně nabitá (kation)

C, záporně nabitá(anion)

1. Doplň:

|  |  |
| --- | --- |
| Složení směsi | Název |
| Kapalina a plyn |  |
|  | Emulze |
| Plyn a\_\_\_\_\_\_\_\_\_ | Pěna |
| Pevná látka v plynu |  |
| \_\_\_\_\_\_\_\_v kapalině | Suspenze |

1. Pojmenuj ionty:

Na+1  -\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

 Fe+2 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Mg+2 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

S+6 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Al+3 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

P+5 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Z těchto prvků vyber alkalické kovy a halogeny:
* Na, Cl, Ca, F, Zn, Br, Ba, C, K, Si, Li, Mg, Al, I,
* Alkalické kovy: \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
* Halogeny:\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_
1. Halogenidy (fluoridy, …)mají ve svých sloučeninách oxidační číslo:

A, nula

B, mínus 1

C, plus 1

D, mínus 2

1. Rovnice vzniku páleného vápna je:

A, CaCO3 → CaO + CO2

B, Ca(HCO3)2 → CaO + CO + H2O

C, CaSO4 → CaO + SO3

1. Kolik gramů kuchyňské soli je rozpuštěno v 250 gramech 30%ʘ?
2. Přiřaď správný symbol z nabídky: O2, 2O, O3, 3O2, 3O, 2O3, 2O2, O

k tvrzení do volného sloupce v tabulce:

|  |  |
| --- | --- |
| Tvrzení | Symbol |
| Tři molekuly kyslíku |  |
| Tři atomy kyslíku |  |
| Jedna molekula ozonu |  |
| Dva atomy kyslíku |  |
| Jedna molekula kyslíku |  |

1. Ze vzorců kyselin napište jejich názvy a vypište bezkyslíkaté kyseliny:

HCl - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H2SO4 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HNO3 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HBr - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H2S - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H3PO4 - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

HI - \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

H2CO3 -\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

Sebehodnocení: