INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Základní škola Nový Bor,
náměstí Míru 128, okres Česká Lípa, příspěvková organizace
e-mail: info@zsnamesti.cz; www.zsnamesti.cz; telefon: 487 722 010; fax: 487 722 378
Registrační číslo: CZ.1.07/1.4.00/21.3267 Název: Pomocí techniky k novým poznatkům
Tento projekt je spolufinancován Evropským sociálním fondem a státním rozpočtem České republiky.

Název materiálu: Opakování
Šablona: III/2 - Inovace ve výuce prostřednictvím ICT
Číslo výukového materiálu: 269
Sada: Obecná a anorganická chemie
Autor: ing. Věra Duchoslavová

Ověření ve výuce: Chemie

Třída: 8.B Datum ověření: 26. 1. 2012

VY_32_INOVACE_269

XII 9-11:14

K výuce je využívána učebnice: BENEŠ, Pavel; PUMPR, Václav; BANÝR, Jiří. Základy chemie : 1. díl. Praha : FORTUNA, 2000. 144 s.
Materiál byl vytvořen pomocí SMART Notebook 10.8.364.0

Obsah: 3.-11. Opakování - atom, molekula, ion, PSP, vazba
12.-13. Opakování - hmotnostní zlomek
Zadat jako skupinovou práci, společnou kontrolu provádět na konci každé stránky dotykem obdélníků.
14. Témata k zadání referátů

VII 20-10:54

Pokud mezi atomy, tvořícími vazbu bude rozdíl elektronegativit 1,4, bude to vazba .
Mezi atomy fluoru v molekule fluoru bude vazba
Molekuly se skládají z a
Kation je částice, která má víc pr ž , má k áboj .
Když atom chloru přibere jeden elektron, vznikne chloru se z ábojem.

XI 5-17:56

Počet elektronů a počet protonů je v atomu .
V obalu atomů jsou přítomné ele .
Elektrony s největší energií se nazývají elektrony.
Atom je navenek elektricky n .
Anion je částice, která přijala el ná náboj.
Svislé sloupce v periodické tabulce se nazývají

XI 5-17:56

Prvky páté hlavní skupiny mají ve valenční vrstvě elektronů.
Číslo periody udává, v kolika en obalu .
$_{16}S^{2-}$ obsahuje 1 protonů a 18 ektronů.
Schopnost přitahovat k sobě elektrony tvořící chemickou vazbu se nazývá .
Pokud je rozdíl elektronegativit atomů větší než nula a menší než 1,7, pak hovoříme o vazbě

XI 5-17:56

Vazba založená na společném sdílení elektronů se nazývá k
Proton, neutron a elektron se nazývají částice.
Kladný elektrický náboj má v atomu
Protony a neutrony se nacházejí v atomu.
Protonové číslo udává p , počet elektronů v po .

XI 5-17:56

Vodorovné řady v periodické tabulce se nazývají p[redacted] Čísla hlavních skupin v periodické soustavě prvků udávají počet [redacted] v atomu. V 19. století položil základy periodické soustavy prvků [redacted]

Hmotnost neutronů se [redacted] hmotnosti protonů.

XI 5-17:56

Čti: H, Cu, K, S, Cl, N, Ne, O, Mn, C, Na, I, He, Si

Každá směs se skládá nejméně ze dv[redacted] složek. Směsi dělíme do dvou velkých skupin na směsi s[redacted] a r[redacted] Stejnorodé směsi jsou takové směsi, ve kterých [redacted]

I 17-22:06

Vypiš látky, které nejsou směsi: písek, destilovaná voda, hlína, kyslík

Vypiš látky, které jsou směsi: hliník, minerální voda, vzduch, dusík

Jaké znáš způsoby dělení směsí?

I 17-22:06

Směs	Název směsi
kapalina v plynu	[redacted]
pevná látka v plynu	[redacted]
plyn v [redacted]	pěna
[redacted] v kapalině	suspenze
[redacted]	emulze
pevná látka v kapalině	[redacted]
kapalina v kapalině	[redacted]
plyn v kapalině	[redacted]
kapalina v plynu	[redacted]
[redacted]	dým

I 17-22:06

Jakou metodou rozdělíš následující směsi na složky?

a) roztok kuchyňské soli ve vodě
b) voda znečištěná hlínou
c) směs vody a lihu
d) voda s rozdrcenou křídou
e) směs benzínu a vody
f) vodu s rozpuštěným cukrem

Navrhni postup, kterým rozdělíš směs oleje, písku a vody a směs lihu, vody a oleje.

Co je to nasycený a nenasycený roztok?

I 17-22:06

Jakou koncentraci (hmotnostní zlomek) má roztok, který získáš rozpuštěním 10 g kuchyňské soli ve 200 g vody?

výsledek

I 17-22:06

Jakou koncentraci (hmotnostní zlomek) má roztok, jehož hmotnost je 200g a vznikl rozpuštěním 30g kuchyňské soli ve vodě?

výsledek

I 17-22:06

Referáty: vodík (vlastnosti, výskyt, výroba, příprava, využití)

izotopy vodíku

Henry Cavendish

Antoine Lavoisier

Ernest Rutherford

Slunce

I 21-15:52