



evropský
sociální
fond v ČR



EVROPSKÁ UNIE



MINISTERSTVO ŠKOLSTVÍ,
MLÁDEŽE A TĚLOVÝCHOVY



OP Vzdělávání
pro konkurenceschopnost

INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Název školy	Gymnázium Josefa Ressela, Chrudim, Olbrachtova 291
Název a číslo OP	OP Vzdělávání pro konkurenceschopnost, CZ. 1.5, Název projektu: Inovace ve vzdělávání na Gymnáziu Chrudim, reg.č.:CZ.1.07/1.5.00/34.0249
Název šablony klíčové aktivity	V/2 Inovace a zkvalitnění výuky směřující k rozvoji odborných kompetencí žáků středních škol
Tematická oblast (předmět)	Chemie
Název sady vzdělávacích materiálů	Obecná a anorganická chemie
Jméno tvůrce vzdělávací sady	Mgr. Věra Sedláková
Číslo sady	V/2-1-1-9
Anotace	Opakování anorganického názvosloví 2 – zadání písemného zkoušení, výsledky, hodnocení
Ověřeno ve výuce: ročník, třída, dne, předmět	sedmý, 7.E, 17.5. 2012, Chemie

CH – opak. anorg. názvosloví 2A

jméno:.....

- 1) anion platičitanový
- 2) wolframan železitý
- 3) dihydrogenfosforečnan ciničitý
- 4) dichroman nikelnatý
- 5) anion hydrogenjodistanový
- 6) SOCl_2
- 7) CaH_2
- 8) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- 9) $\text{HgHCO}_3 \cdot 3 \text{H}_2\text{O}$
- 10) $(\text{ClO})^{-1}$
- 11) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)$

CH – opak. anorg. názvosloví 2B

jméno:.....

- 1) molybdenan olovičitý
- 2) anion jodečnanový
- 3) disíran sodný
- 4) anion dihydrogenkřemičitanový
- 5) hydrogenarseničnan stříbrný
- 6) POCl
- 7) Cu_2O_2
- 8) $\text{MgSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$
- 9) $(\text{MnO}_4)^{-1}$
- 10) SbF_5
- 11) $\text{CaSn}(\text{CO}_3)_3$

CH – opak. anorg. názvosloví 2A

jméno:.....

- 1) anion platičitanový
- 2) wolframan železitý
- 3) dihydrogenfosforečnan ciničitý
- 4) dichroman nikelnatý
- 5) anion hydrogenjodistanový
- 6) SOCl_2
- 7) CaH_2
- 8) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- 9) $\text{HgHCO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$
- 10) $(\text{ClO})^{-1}$
- 11) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)$

CH – opak. anorg. názvosloví 2B

jméno:.....

- 1) molybdenan olovičitý
- 2) anion jodečnanový
- 3) disíran sodný
- 4) anion dihydrogenkřemičitanový
- 5) hydrogenarseničnan stříbrný
- 6) POCl
- 7) Cu_2O_2
- 8) $\text{MgSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$
- 9) $(\text{MnO}_4)^{-1}$
- 10) SbF_5
- 11) $\text{CaSn}(\text{CO}_3)_3$

CH – opak. anorg. názvosloví 2A jméno:.....

- 1) anion platičitanový $(\text{PtO}_3)^{2-}$
- 2) wolframan železitý $\text{Fe}_2(\text{WO}_4)_3$
- 3) dihydrogenfosforečnan ciničitý $\text{Sn}(\text{H}_2\text{PO}_4)_4$
- 4) dichroman nikelnatý NiCr_2O_7
- 5) anion hydrogenjodistanový $(\text{HIO}_5)^{2-}$
- 6) SOCl_2 oxid-dichlorid siřičitý
- 7) CaH_2 hydrid vápenatý
- 8) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$ sulfid amonný
- 9) $\text{HgHCO}_3 \cdot 3\text{H}_2\text{O}$ trihydrát hydrogenuhlčitanu rtuťného
- 10) $(\text{ClO})^{-1}$ anion chlomanový
- 11) $\text{Ba}(\text{MnO}_4)$ manganan barnatý

CH – opak. anorg. názvosloví 2B jméno:.....

- 1) molybdenan olovičitý $\text{Pb}(\text{MoO}_4)_2$
- 2) anion jodečnanový $(\text{IO}_3)^{1-}$
- 3) disíran sodný $\text{Na}_2\text{S}_2\text{O}_7$
- 4) anion dihydrogenkřemičitanový $(\text{H}_2\text{SiO}_4)^{2-}$
- 5) hydrogenarseničnan stříbrný $\text{Ag}_2(\text{HASO}_4)$
- 6) POCl oxid-chlorid fosforitý
- 7) Cu_2O_2 peroxid měďný
- 8) $\text{MgSO}_4 \cdot \frac{1}{2} \text{H}_2\text{O}$ hemihydrát síranu hořečnatého
- 9) $(\text{MnO}_4)^{-1}$ anion manganistanový
- 10) SbF_5 fluorid antimoničný
- 11) $\text{CaSn}(\text{CO}_3)_3$ uhličitan vápenato-ciničitý

navržené hodnocení:

- 11 – 10 správně (0 – 1 chyba) výborně
- 9 – 8 správně (2 – 3 chyby) chvalitebně
- 7 – 6 správně (4 – 5 chyb) dobře
- 5 – 3 správně (6 – 8 chyb) dostatečně
- 2 – 0 správně (9 – 11 chyb) nedostatečně