



INVESTICE DO ROZVOJE VZDĚLÁVÁNÍ

Vzdělávací oblast : Člověk a příroda

Předmět : Chemie

Téma : Závěrečné opakování učiva

Ročník: 9.

Popis: Test obsahuje učivo 2. pololetí 9. ročníku , časově odpovídá práci 1 vyučovací hodiny

Očekávaný výstup: Ověření znalostí druhého pololetí

Druh učebního materiálu: Pololetní test – varianta A

Autor: Věra Šafránková

Poznámky:

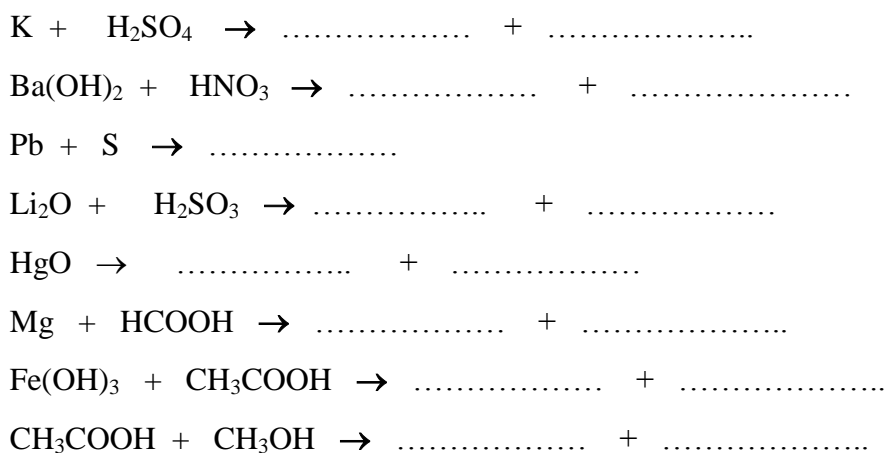
1. Chemické vzorce

20b

siřičitan sodný	LiHCO ₃
fosforečnan hlinitý	H ₂ SeO ₄
hydroxid křemičitý	MnSiO ₃
h. síran vápenatý	HCN
kys. manganistá	Mn(NO ₃) ₇
naftalen	methylester kys. octové
kys. propanová	ethylchlorid
acetylen	hexan
formaldehyd	cyklopentan
butanol	methylpropylketon

2. Dopln a vyčisli rovnice

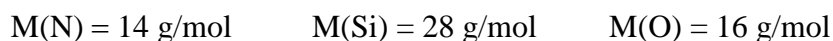
16b



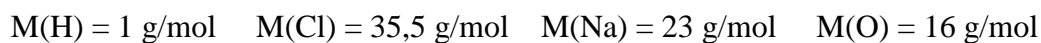
3. Vypočítej

3b +5b

- **Kolik procent N je v dusičnanu křemičitém?**



- **Kolik gramů hydroxidu sodného je potřeba k neutralizaci 5g kyseliny chlorovodíkové.**

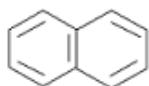


Řešení:

Chemie 9.ročník - závěrečná práce

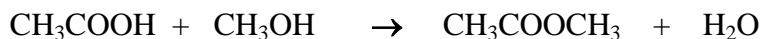
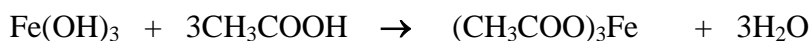
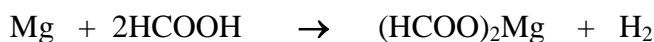
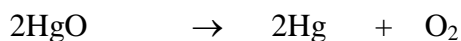
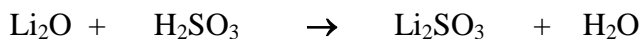
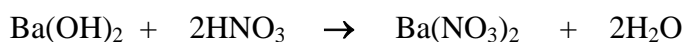
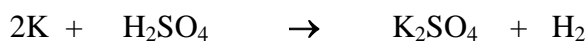
1. Chemické vzorce

Na ₂ SO ₃	hydrogenuhličitan sodný
AlPO ₄	kyselina selenová
Si(OH) ₄	křemičitan manganatý
CaHSO ₄	kyselina kyanovodíková
HMnO ₄	dusičnan manganistý



CH ₃ CH ₂ COOH	CH ₃ -O-CO-CH ₃
CH ₂ =CH ₂	CH ₃ CH ₂ Cl
HCHO	CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₂ CH ₃
CH ₃ CH ₂ CH ₂ CH ₂ OH	C ₅ H ₁₀
	CH ₃ COCH ₂ CH ₂ CH ₃

2. Doplně a vyčíslí rovnice



3. Vypočítej

➤ M[Si(NO ₃) ₄] = 28 + 4*14 + 12*16 = 276 g/mol	
276g100%	x = 56/276 * 100 = 20,29%
56gx%	Ve sloučenině je 20,29%N.

➤ NaOH + HCl → NaCl + H ₂ O	
M(NaCl) = 23 + 35,5 = 58,5g/mol	M(HCl) = 1 + 35,5 = 36,5g/mol
K neutralizaci 36,5g HCl58,5g NaCl	
5g HClx g NaCl	

$$x = 5/36,5 * 58,5 = 8$$

Je třeba 8 g NaCl.

Bodování:	výborně	44	-	40
	chvalitebně	39	-	31
	dobře	30	-	20
	dostatečně	19	-	9
	nedostatečně	8	-	0