

Opakování

Doplň chybějící slova do textu:

1. Chemické látky dělíme na chemické a chemické sloučeniny.
2. Směsi jsou složeny ze dvou nebo více
3. dělíme na stejnorodé směsi, kterým říkáme
....., a na směsi různorodé.
4. Obsah určité složky v roztoku můžeme vyjádřit pomocí tzv.
....., který můžeme vyjádřit následně i v procentech a
získáme tak procentuální obsah dané látky v roztoku.
5. Sloučeniny jsou látky složené ze dvou nebo více
6. Mezi dvouprvkové anorganické sloučeniny patří například., sulfidy,
..... a bezkyslíkaté kyseliny.
7. Mezi tříprvkové sloučeniny patří například , kyslíkaté
..... a některé soli.
8. Název těchto sloučenin je tvořen z jména a přídatného jména,
které je zakončeno koncovkou podle čísla prvku (+I –ný,
+II –....., +III –, +IV –....., +V –....., ečný, +VI –, +VII
–....., +VIII –ičelý).
9. Prvek s kladným oxidačním číslem stojí ve vzorci a prvek se záporným
oxidačním číslem stojí ve vzorci
10. Oxidy mají ve svém vzorci, sulfidy mají ve svém vzorci Síra i
kyslík mají v těchto sloučeninách oxidační číslo –.....
11. Halogenidy mají ve svém vzorci s oxidačním číslem –..... Podle
daného halogenu jsou halogenidy pojmenovány např. u F jsou to tzv.
12. kyseliny jsou jako všechny kyseliny tvořeny
vodíku H^+ a dalším prvkem – nejčastěji halogenem.
13. Při tvoření vzorců dvouprvkových sloučenin můžeme použít tzv. pravidlo.
14. mají ve svém vzorci skupinu $(OH)^-$.
15. mají ve svém vzorci na prvním místě H^+ , na druhém místě
nějaký kyselinotvorný prvek a na třetím místě O^{2-} .
16. jsou odvozeny od kyselin. Jsou to sloučeniny tvořené kationtem
..... a aniontem

17. Rozdíl mezi a fyzikálním dějem je ten, že při tom chemickém vznikají nové látky.
18. Chemický děj/reakci zapisujeme pomocí chemické Na levé straně rovnice jsou (výchozí látky), pak následuje, která udává směr reakce, a na pravé straně pak stojí
19. Na levé i pravé straně rovnice musí souhlasit atomů jednotlivých prvků a také výchozích látek a nově vzniklých.
20. Existuje mnoho druhů reakcí např. skladné, rozkladné, substituční,... Často u reakcí dochází ke změně oxidačního čísla. Takovým reakcím říkáme Při redoxní reakci dochází k tzv. a
21. Oxidace je děj, při kterém atom elektrony a díky tomu se jeho oxidační číslo
22. Redukce je děj, při kterém atom elektrony a díky tomu se jeho oxidační číslo
23. Schopnost oxidace či redukce se dá vyčíst z řady reaktivity kovů. Nalevo od vodíku jsou v Beketovově řadě kovy a vpravo kovy
24. Redoxních reakcí se využívá v článcích a při elektrolýze.
25. probíhá pouze, pokud taveninou nebo roztokem prochází stejnosměrný
26. Vedením elektrického proudu se sloučeniny tzv. disociují na ionty, které pak putují k příslušným
27. K záporné elektrodě tzv. jdou a dochází zde k redukci.
28. Ke kladné elektrodě tzv. jdou a dochází zde k

29. Důležitou fyzikální veličinou je v chemii tzv. n , které vyjadřuje počet částic. Vypočítá se jako podíl dané látky a hmotnosti dané látky. Molární hmotnost atomů můžeme nalézt v Molární hmotnost vyjadřuje hmotnost jednoho (hmotnost $6,022\ 140\ 76 \times 10^{23}$ částic).