

Doplňte řádky tabulky 3-6
(s pomocí ostatních listů z portfolia)

	přípona	kyselina	Vzorec kyseliny	přípona	název soli	náboj vzorec
1	-ný			-nan		
2	-natý			-----		
3	-itý	kyselina dusitá		-itan		NO_2^{1-}
4	-ičitý			-ičitan		SO_3^{2-}
5	-ičný/-ečný	kyselina fosforečná		-ičnan/ečnan		
6	-ový	kyselina sírová		-an		
7	-istý			-istan		
8	-ičelý			-ičelan		

Bonus:

Vytvořte vzorce a názvy kyselina a její soli pro oxidační čísla 1, 7, 8

Název

Vzorec

Prostor pro sebereflexi	Potřebuji vysvětlit na konzultacích	Dokážu, když mne tím někdo provede	Dokážu s pomocí tabulky na pracovním listu	Dokážu samostatně
Vytvořit podle kyseliny název aniontu soli				
ze vzorce kyseliny utvořit název vzorec aniontu				

Doplňte tabulku s pomocí portfolia a informačních listů po třídě

Název	Vzorec	Rozpustnost	Barva	Lidový název, vlastnosti, využití
	NaCO_3			
chlornan sodný	NaClO			
dusitan draselný				
	CuSO_4			
dusičnan sodný				
uhličitan vápenatý				

Soda na praní se nejčastěji používá jako změkčovač vody, odstraňovač pachů a čistič. Sodu můžete využít jak na praní, tak na úklid domácnosti. V případě použití sody jako součást domácího pracího prášku, zvyšuje prací schopnosti mýdla.

Jmenuje se soda, protože obsahuje prvek s podobným názvem a má bílou barvu.

Tekutý chlor se jako osvědčená sloučenina používá pro chloraci vody, bělení dřeva či přírodních vláken již od konce 18. století. Jeho účinky jsou tedy skutečně dlouhodobě prověřené. Roztok této soli se v současnosti běžně používají také ve vodárenství ke konečnému hygienickému zabezpečení pitné vody při její výrobě.

V domácnosti se s ním potkáte například v čistícím prostředku s názvem SAVO.

Tato sůl dodává potravinám uzenou chuť, působí proti množení bakterií (například *Clostridium botulinum*).

V těle reagují s hemoglobinem, který pomáhá roznášet kyslík po těle, a dochází ke zmodrání kůže a hnědnutí krve. Tento zdravotní problém byl pozorován zejména u nemluvňat a malých dětí a byl způsoben pitím vody nebo konzumací potravin s vysokým obsahem dusičnanů, které se v teple rozkládají a vzniká právě tato sůl. (lze tomu zabránit zvýšeným příjmem vitamínu C)

V masných výrobcích mohou vést ke vzniku malého množství silně karcinogenních nitrosloučenin. Tyto sloučeniny vznikají zejména za vysokých teplot, např. při smažení slaniny.

Bezvodá je tato sůl bílá a zmodrá pouze v kombinaci s molekulami vody, díky její barvě se nazývá **modrá skalice**. Používá se jako fungicid, především k ochraně dřeva proti chorobám způsobeným houbami, ale také v zahradnictví. Také se používá jako hnojivo, protože měď (která se v této soli nachází) pozitivně ovlivňuje stabilitu chlorofylu a prodlužuje tak období aktivní fotosyntézy.

Dříve se s ní čistila voda v bazénech, ale z důvodu jedovatosti se to již dnes ve velkém nedělá a pro domácnosti silně nedoporučuje.

Chilský ledek je velmi používané hnojivo, ale také stabilizátor barvy masa a jako konzervant působící proti šíření plísní a bakterií v mase. Není v současnosti označován jako toxický, ale na vzduchu se přeměňuje na karcinogenní dusitany.

Je silně hygroskopický, a má tendenci na vzduchu navlhnout. Směsi této soli s práškovým hliníkem nebo hořčíkem mají samozápalné vlastnosti. V pyrotechnice se používá jako okysličovadlo a je běžnou součástí dýmovnic a další pyrotechniky.

Kalcit může vznikat například z vápenné malty za přístupu vzduchu. Je to ve vodě špatně rozpustná sůl, která je součástí malty na spojování zdiva a na omítky.

Používá se při výrobě pudrů na obličej, dětských pudrů, očních stínů nebo kosmetických základů.

Používá se jako plnidlo do žvýkaček, jako regulátor kyselosti nebo jako neutralizátor ve víně, zmrzlinách, sirupech, cukroví či prášcích do pečiva.

Také tvoří krápníky a setkáme se s ním ve všech krasových jeskyních.

	přípona	oxid/ halogenid/ sulfid		hydroxid		kyselina	
		Vzorec	Název	Vzorec	Název	Vzorec	název
I 1	-ný						
II 2	-natý						
III 3	-itý						
IV 4	-ičitý						
V 5	-ičný/ ečný						
VI 6	-ový						
VII 7	-istý						
VIII 8	-ičelý						