

1) Rychlý start – Co už víme o solích?

Doplňte jedním slovem nebo krátkou větou.

1. Sůl je tvořena _____ a _____.
2. Jaký plyn vzniká při reakci kyseliny s uhličitánem?
3. Jak se jmenuje sůl NaCl?
4. Jak se nazývá sůl, která obsahuje ještě vodík (např. NaHCO_3)?
5. Co musí platit pro náboje v soli?

2) Jak soli vznikají

Přiřaďte písmeno:

A) Kyselina + hydroxid B) Kyselina + kov C) Kyselina + uhličitán D) Srážecí reakce solí

1. Vzniká $\text{CO}_2 \rightarrow$ šumí
2. Vzniká vodík
3. Vzniká voda a sůl
4. Vzniká nerozpustná sraženina

3) Názvosloví – doplňte tabulku

Vyplňte název soli podle vzorce.

Vzorec	Název
CaCl_2	_____
Na_2SO_4	_____
$\text{Fe}(\text{NO}_3)_3$	_____
K_2CO_3	_____
$\text{Mg}(\text{HCO}_3)_2$	_____

4) Poznejte sůl podle použití

Vyberte z nabídky: NaCl , NaHCO_3 , CaCl_2 , $\text{CuSO}_4 \cdot 5\text{H}_2\text{O}$, KNO_3 , NH_4NO_3 , $\text{MgSO}_4 \cdot 7\text{H}_2\text{O}$

1. Kypření těsta →
2. Modré krystaly, fungicid →
3. Posyp silnic při mrazu →
4. Relaxační koupele →
5. Střelný prach →
6. Hnojivo a výbušniny →
7. Dochucování a konzervace →

5) Typy solí – doplň definice

Doplň, jak se nazývá typ soli podle popisu.

1. Sůl, která obsahuje ještě vodík v aniontu →
2. Sůl, která obsahuje OH^- skupinu →
3. Sůl, která obsahuje krystalovou vodu →
4. Sůl, kde jsou všechny vodíky nahrazeny kovem →

6) Rozpustnost – rozhodni, zda je výrok pravdivý (ANO/NE)

1. Dusičnany jsou vždy rozpustné.
2. Většina uhličitanů je nerozpustná.
3. Chlorid stříbrný je dobře rozpustný.
4. Síran vápenatý je málo rozpustný.
5. Všechny chloridy jsou nerozpustné.

7) Krátký test – ověř si, co umíš

1. Co vzniká neutralizací?
2. Jaký je rozdíl mezi síranem a siřičitanem?
3. Co je hydratovaná sůl?
4. Jaký je anion v modré skalici?
5. Proč roztoky solí vedou elektrický proud?