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 uhličitanem?

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 + uhličitan D) Srážecí reakce solí

1. Vzniká CO_2 → 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	_____
$Fe(NO_3)_3$	_____
K_2CO_3	_____
$Mg(HCO_3)_2$	_____

LIVEWORKSHEETS

4) Poznejte sůl podle použití

Vyberte z nabídky: **$NaCl$, $NaHCO_3$, $CaCl_2$, $CuSO_4 \cdot 5H_2O$, KNO_3, NH_4NO_3, $MgSO_4 \cdot 7H_2O$**

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 →

LIVEWORKSHEETS

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?

LIVEWORKSHEETS