

Pracovní list: Soli bezkyslíkatých a kyslíkatých kyselin 2

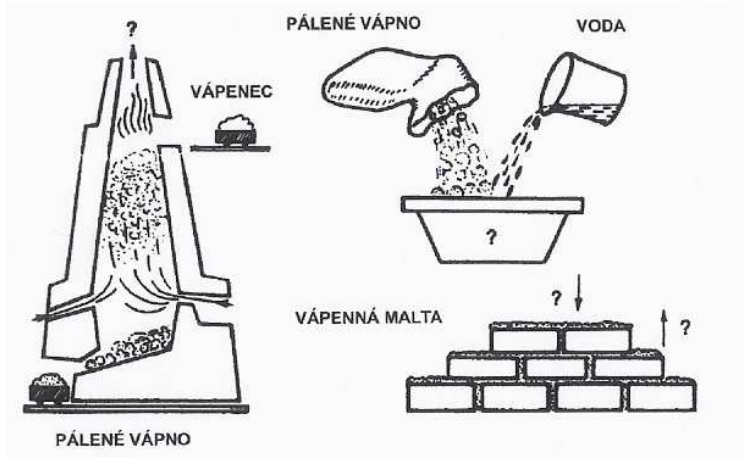
1. To hlavní, co je potřeba ke stavbě domu, je na následujícím obrázku. Podle obrázku zapiš chemickými rovnicemi děje, které probíhají:

- při výrobě páleného vápna
- při smísení páleného vápna s vodou
- při tuhnutí malty

a) _____

b) _____

c) _____



2. Soli kyseliny, která má vzorec HIO_3 , se nazývají:

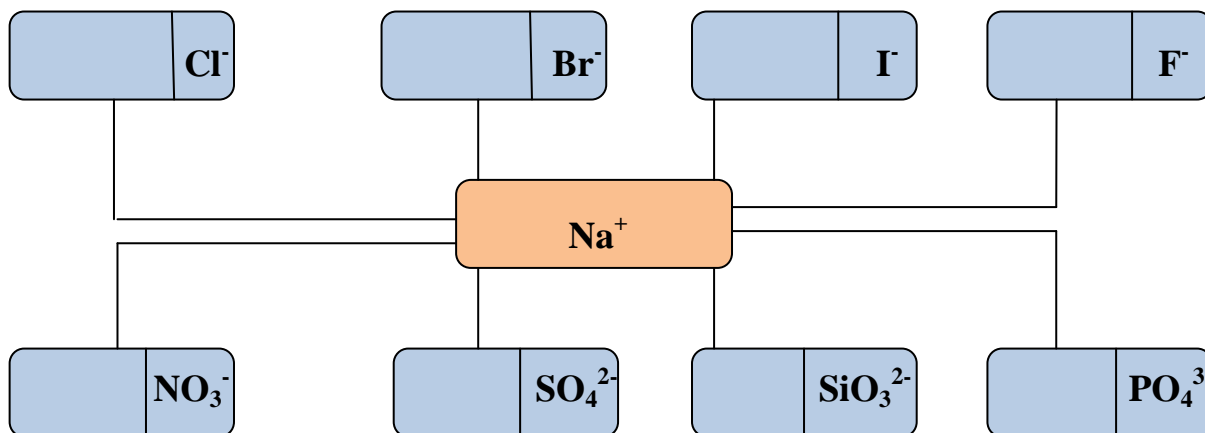
- jodidy
- jodnany
- jodistany
- jodičnany

3. Vzorec $\text{Al}(\text{ClO}_4)_3$ označuje sůl kyseliny:

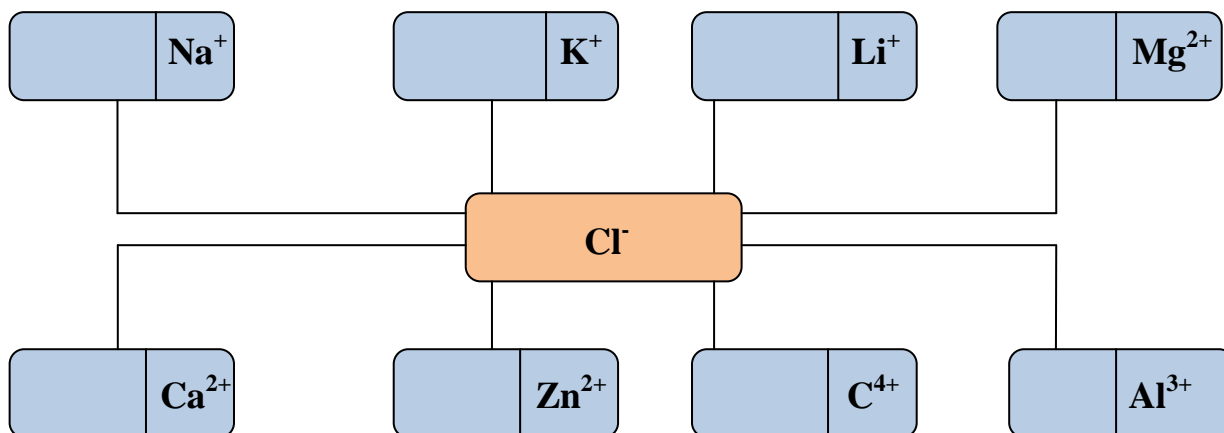
- chlorečné
- chloristé
- chlorné
- chlorovodíkové
- chlorité

4. Doplně vzorce a názvy solí:

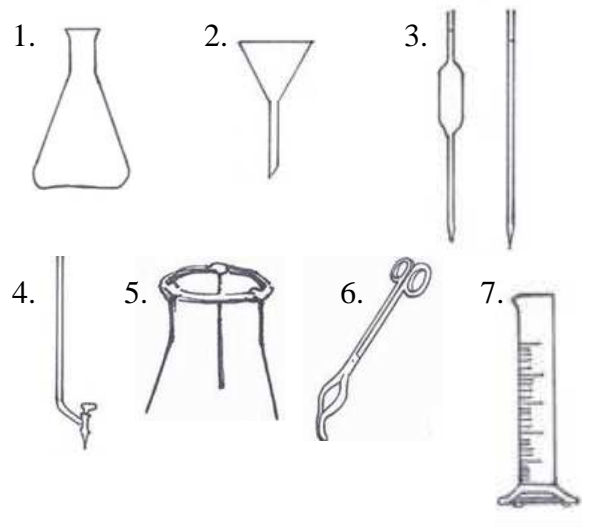
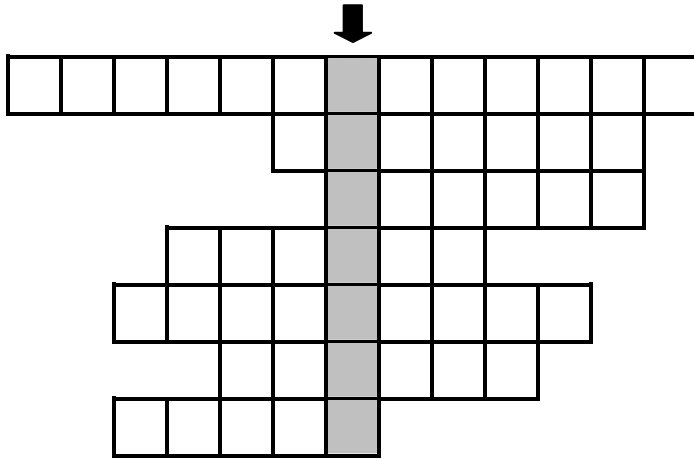
a) sodné soli



b) chloridy



5. Řešením tajenky je triviální název jedné **solí**. Napiš její triviální název, chemický název a chemický vzorec. Zopakuj si názvy laboratorních pomůcek.



Tajenka: _____

6. Doplně oxidační čísla prvků do vzorců těchto solí a soli pojmenuj:

Mg C O₃, C Cl₄, K₂ S O₄, Pb (NO₃)₂, K I, Zn S, Mg (NO₃)₂, Ca F₂, Al₂ (SO₄)₃, Na NO₂, Fe₂ S₃, K Mn O₄, Na Cl O, Na₂ S O₃, K Cl O₃, Ca S O₃, Na₂ S, Cu S O₄, P Br₅, K I O₄, Al F₃, Ca (NO₃)₂, S F₆, Ca (NO₃)₂, Ca₃ (PO₄)₂, Al I₃, Na N O₃, Na H C O₃, Fe S, Fe S O₄, Ca Cr O₄, Ca (ClO₄)₂, Zn (BrO₄)₂, Al (NO₃)₃

7. Přiřaď, co k sobě patří:

uhličitan draselný	KNO ₃	vodní sklo, přechovávání vajec
křemičitan sodný	NaHCO ₃	soda, změkčovač vody
uhličitan sodný	CuSO ₄ · 5 H ₂ O	ledek, hnojivo, výroba výbušnin
dusičnan draselný	K ₂ CO ₃	prášek do pečiva, jedlá soda
pentahydrát síranu měďnatého	CaSO ₄ · 2 H ₂ O	potaš, výroba skla, mazlavých mýdel
hydrogenuhličitan sodný	Na ₂ SiO ₃	modrá skalice, dezinfekce vody v bazénech
dihydrát síranu vápenatého	CaCO ₃	vápenec, ozdobný kámen, stavebnictví
uhličitan vápenatý	Na ₂ CO ₃	sádrovec, výroba sádry, sochařství

8. V **chromanu draselném** má chrom oxidační číslo:

- a) IV b) V c) I d) VI e) III

9. Spoj sůl a kyselinu, od které je sůl odvozena:

chloritany	H ₂ CO ₃	HClO	sičičitany	HClO ₄
H ₂ CrO ₄	chloristany	chlorečnany	uhličitany	dusitany
dusičnany	HClO ₂	H ₂ SO ₄	chromany	HClO ₃
HNO ₂	chlornany	HNO ₃	H ₂ SO ₃	sírany