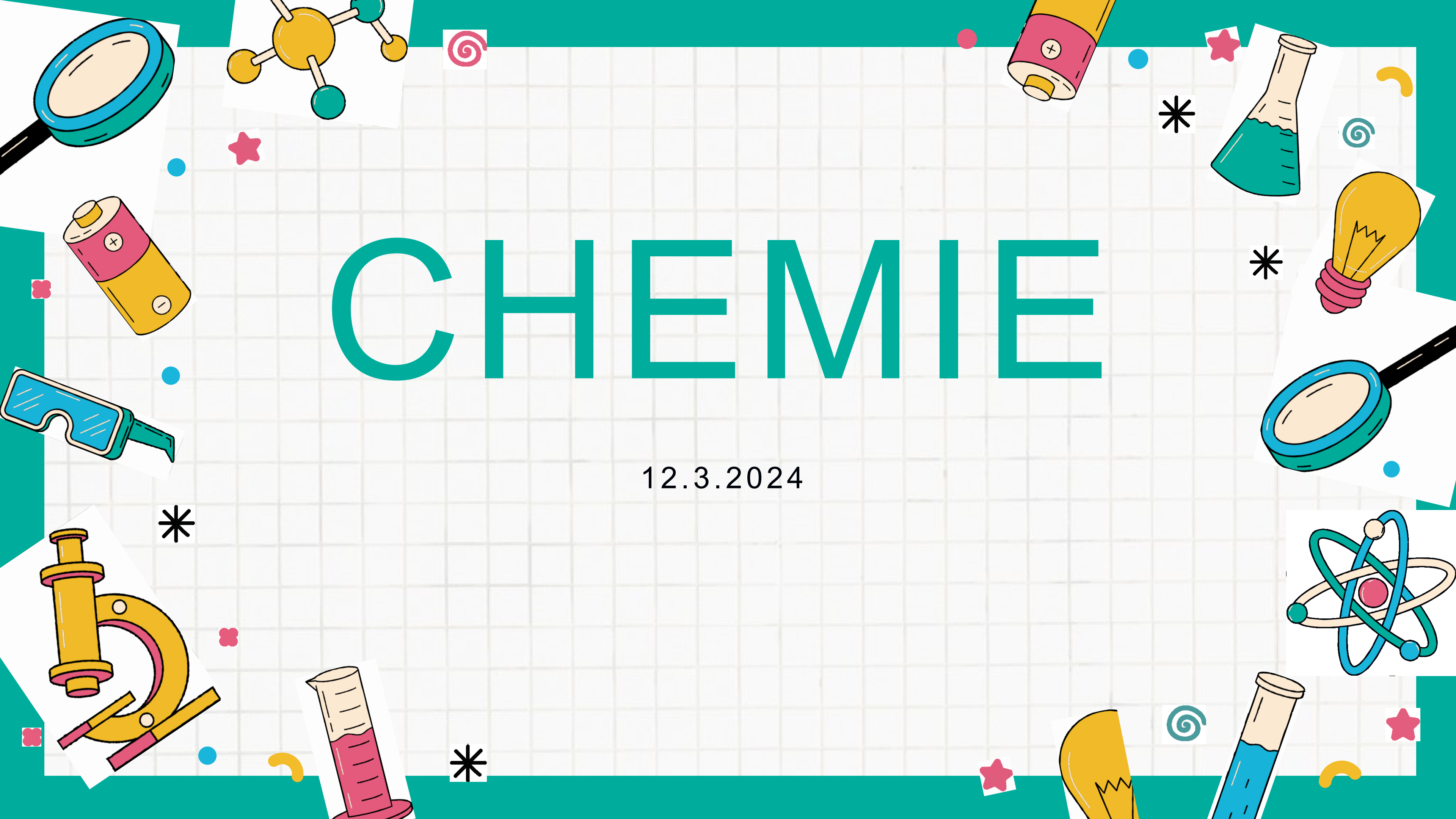
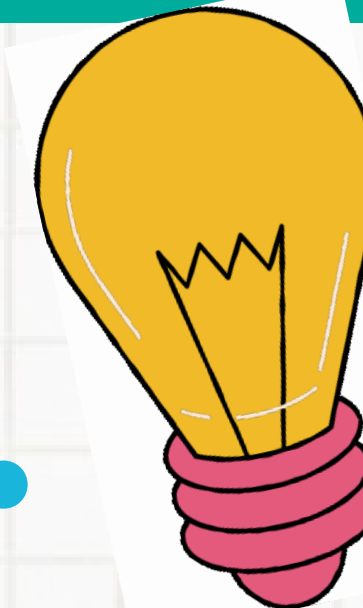
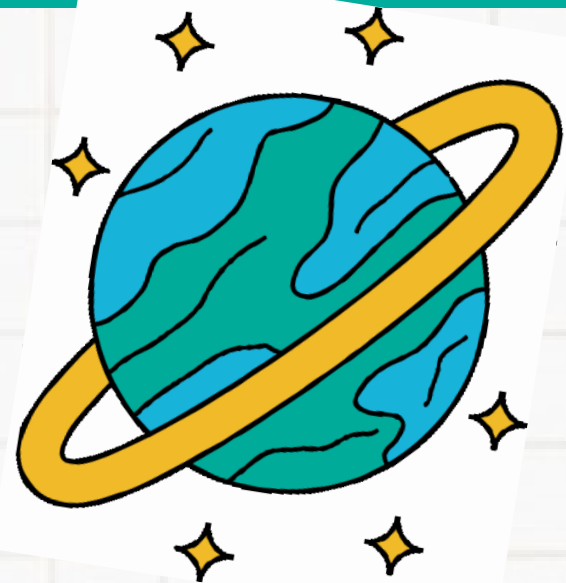


CHEMIE

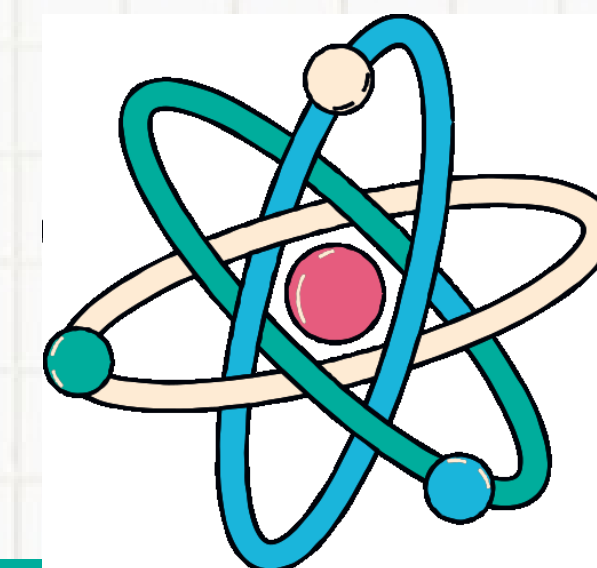
12.3.2024



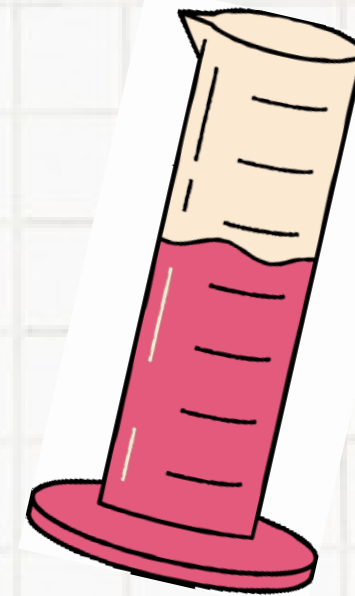
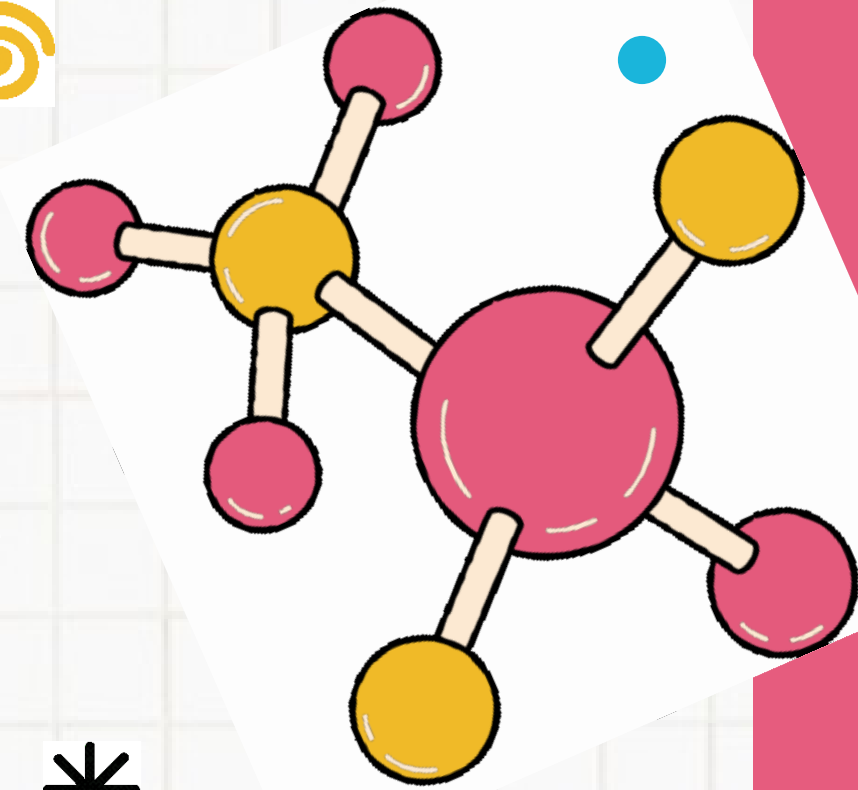
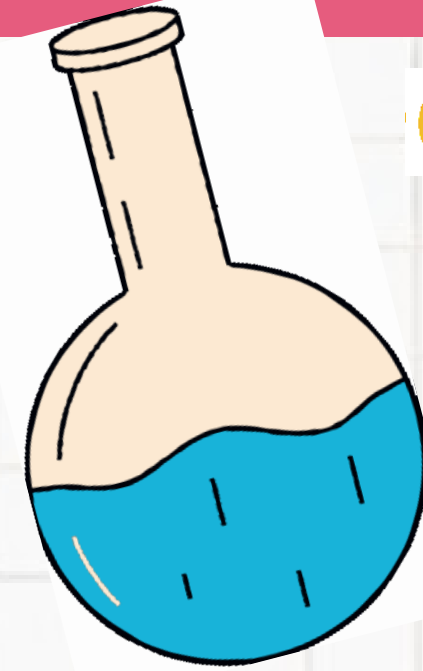


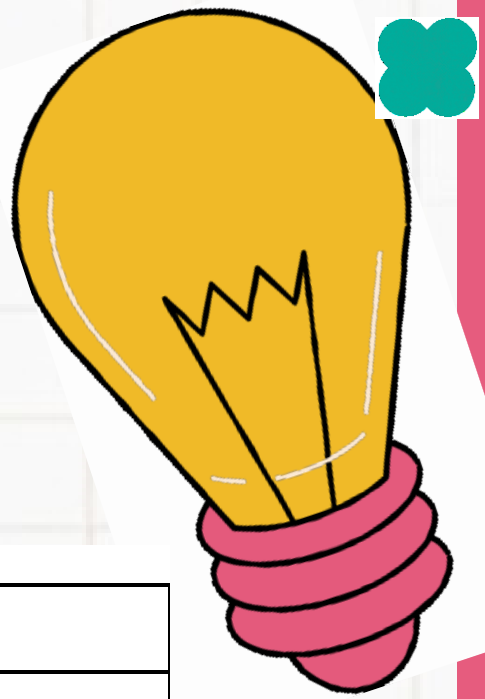
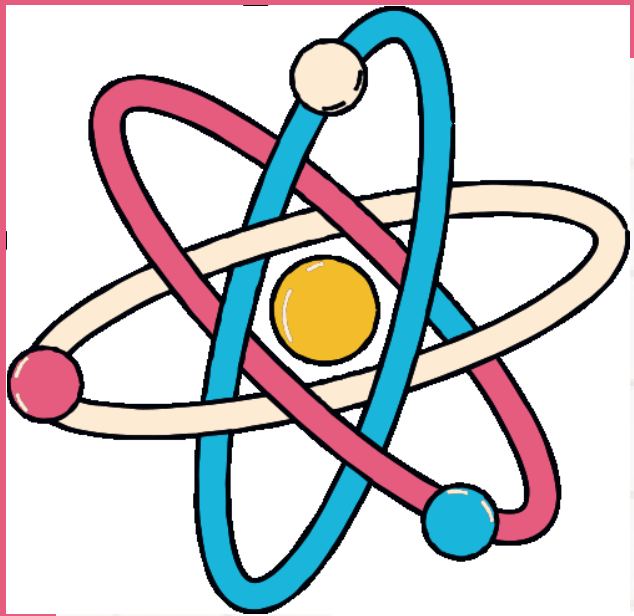
STRUKTURA HODINY

- opakování
- experiment
- nové učivo – soli kyslíkatých kyselin

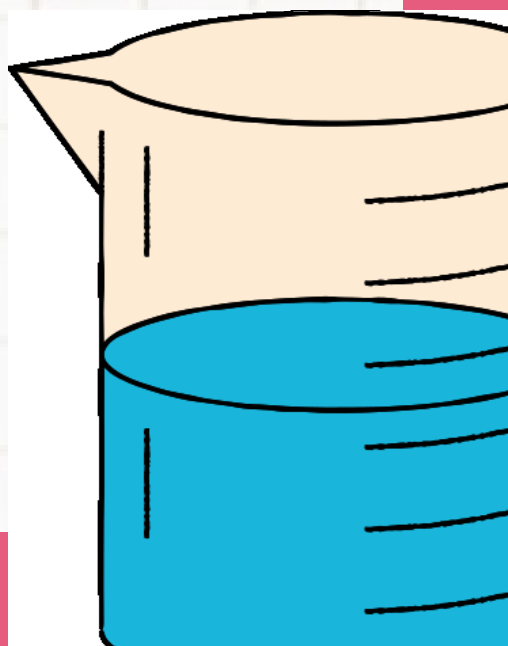
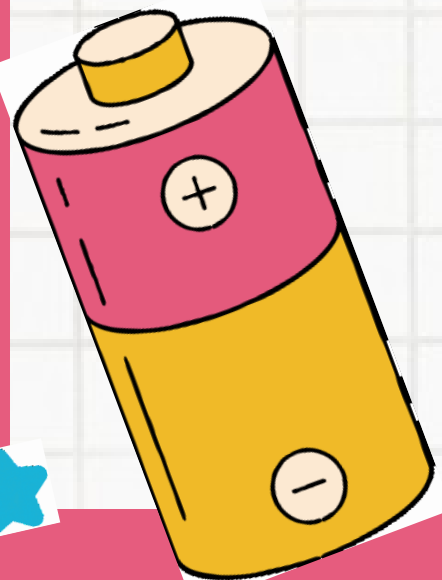


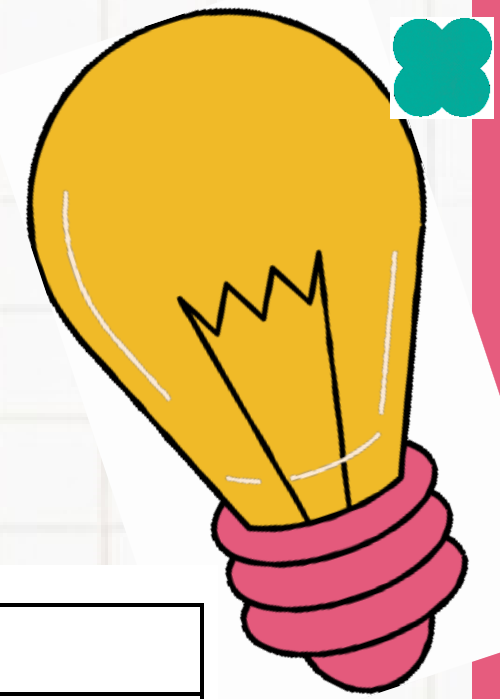
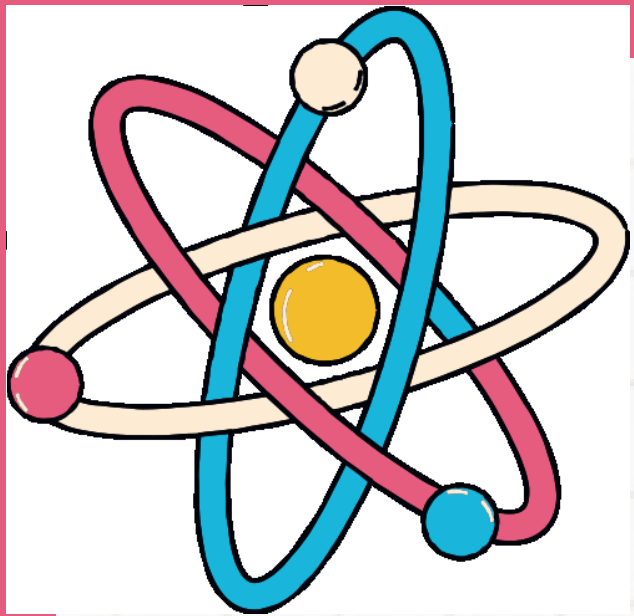
OPAKOVÁNÍ



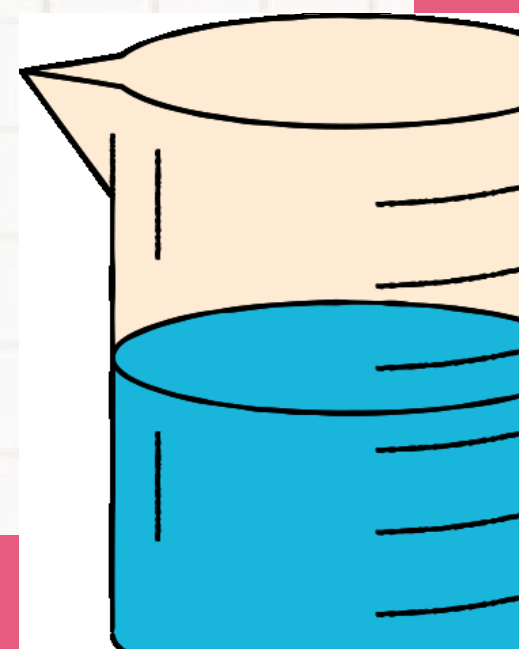
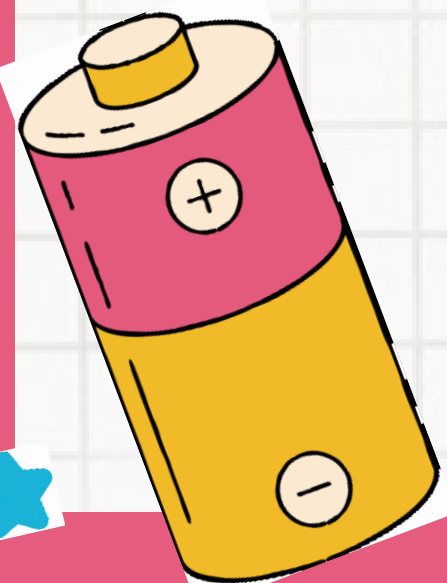


sůl		kationt kovu		aniont kyseliny	
název	vzorec	název	vzorec	název	vzorec
fluorid vápenatý			Ca^{2+}		F^-
		sodný	Na^+	chlorid	Cl^-
	<u>KCl</u>	draselný			Cl^-
bromid stříbrný			<u>Ag^+</u>	bromid	



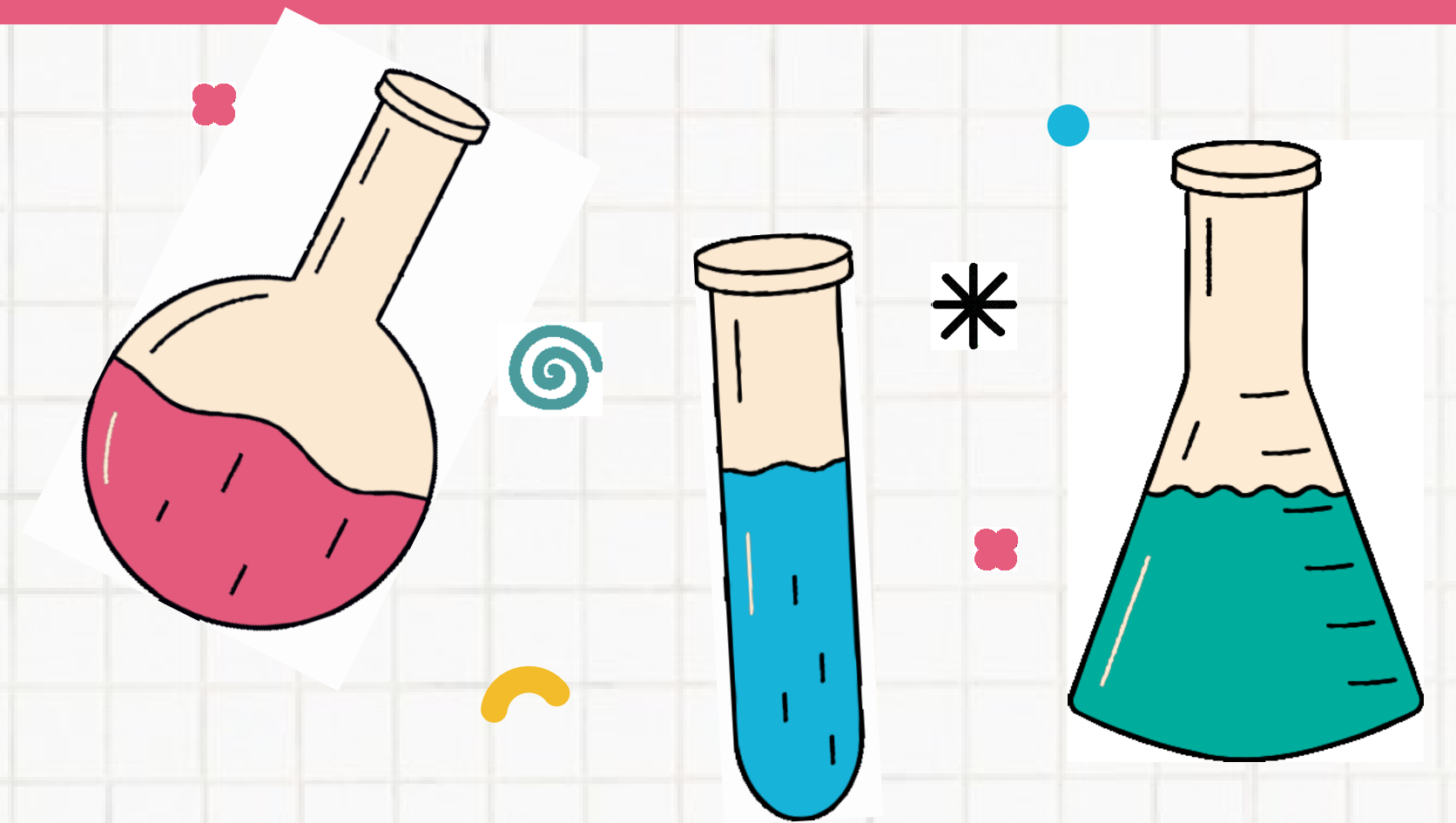


sůl		kationt kovu		aniont kyseliny	
název	vzorec	název	vzorec	název	vzorec
fluorid vápenatý	CaF₂	vápenatý	Ca ²⁺	fluorid	F ⁻
chlorid sodný	NaCl	sodný	Na ⁺	chlorid	Cl ⁻
chlorid draselný	KCl	draselný	K⁺	chlorid	Cl ⁻
bromid stříbrný	AgBr	stříbrný	Ag ⁺	bromid	Br⁻



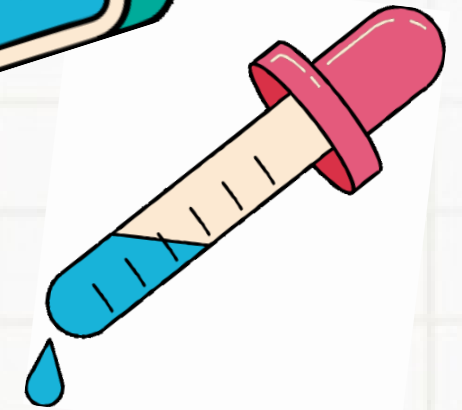
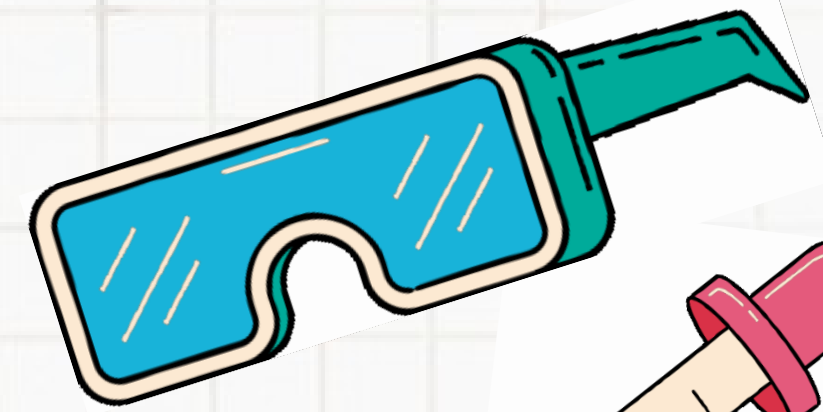
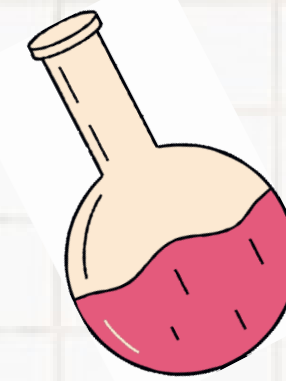
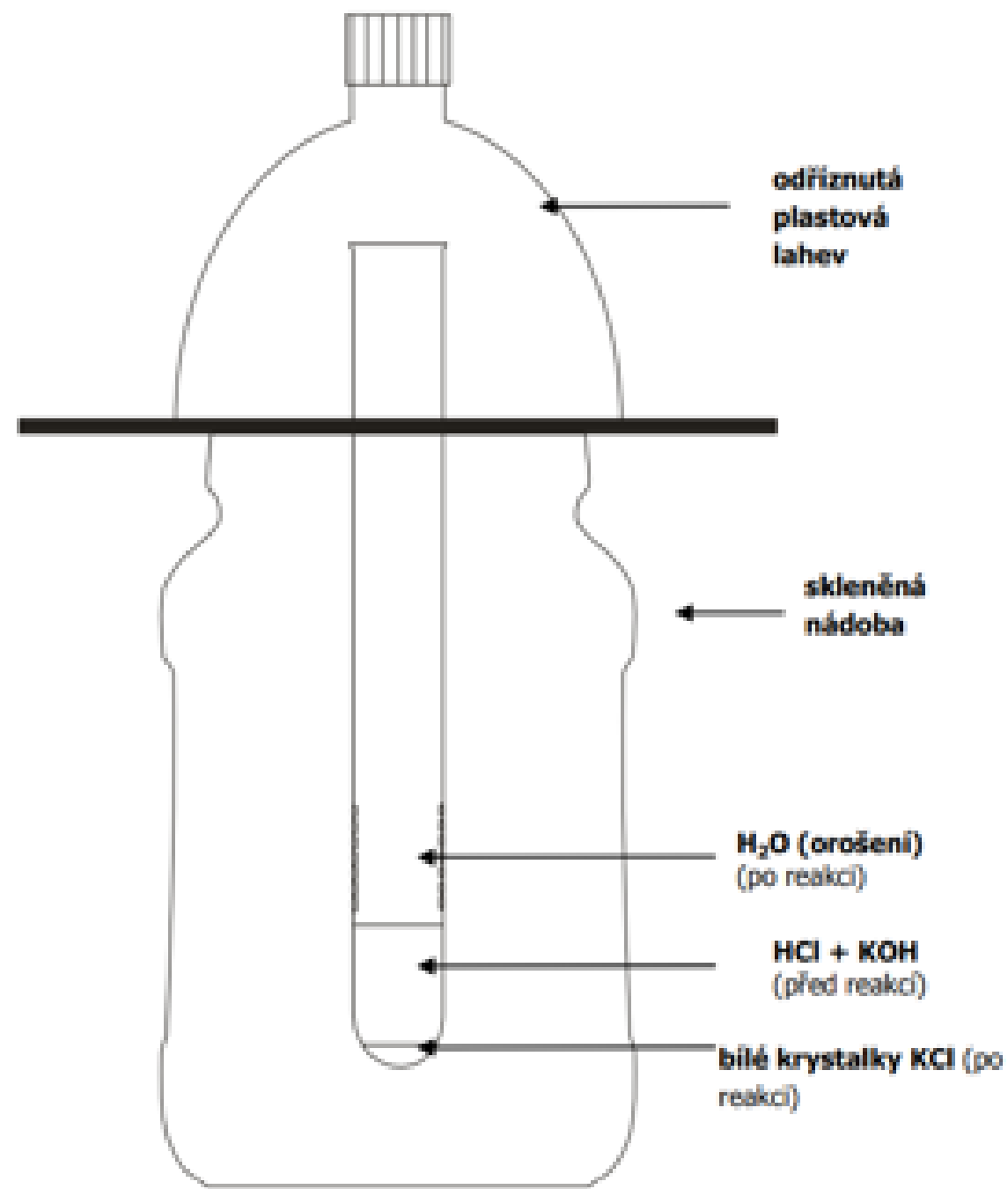
KAHOOT

<https://create.kahoot.it/auth/login?next=%2Fmy-library%2Fkahoots%2Fd4785d48-46f0-45b8-b20b-d0bca921b95c>



EXPERIMENT

Aparatura:



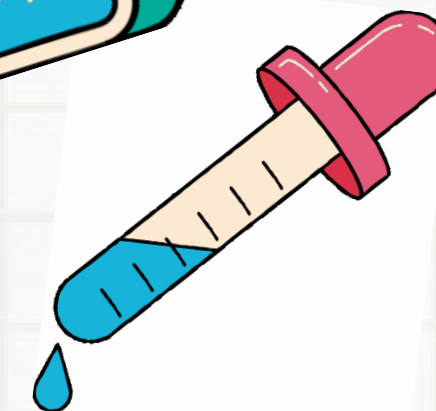
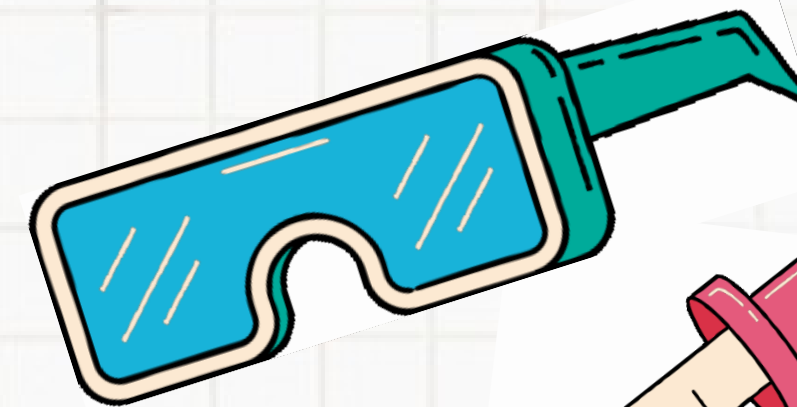
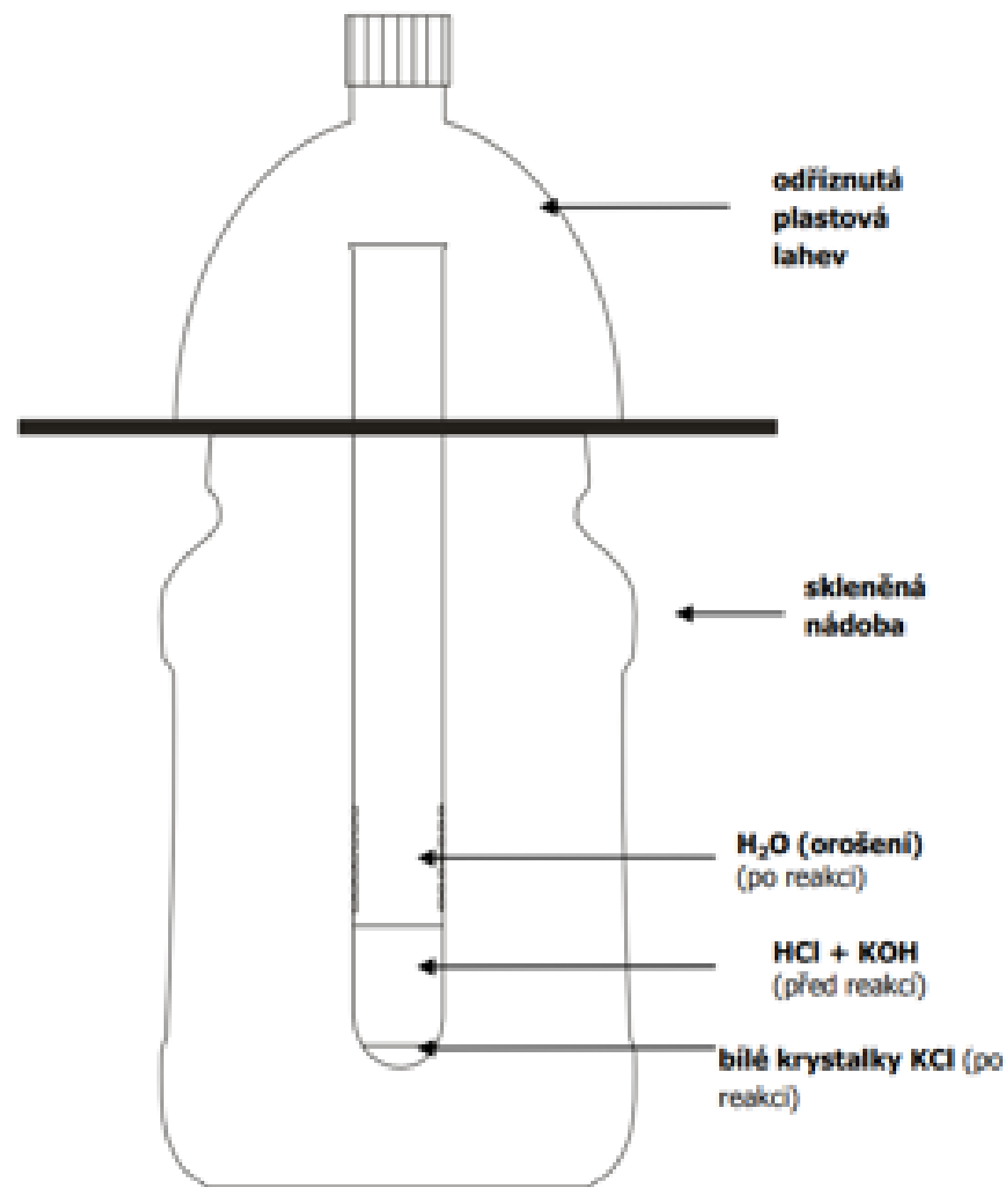
Zapiš proběhlou reakci rovnicí:

..... + --> +

Reakce kyseliny s hydroxidem za vzniku soli a vody se nazývá

EXPERIMENT

Aparatura:

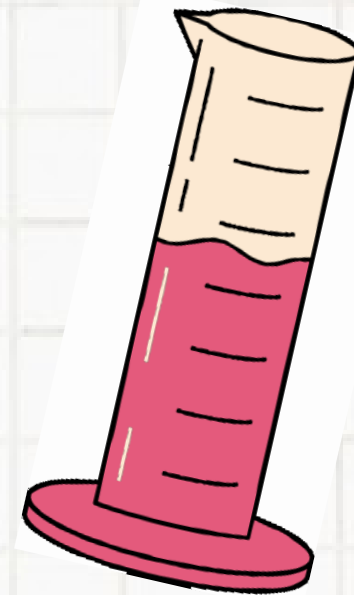
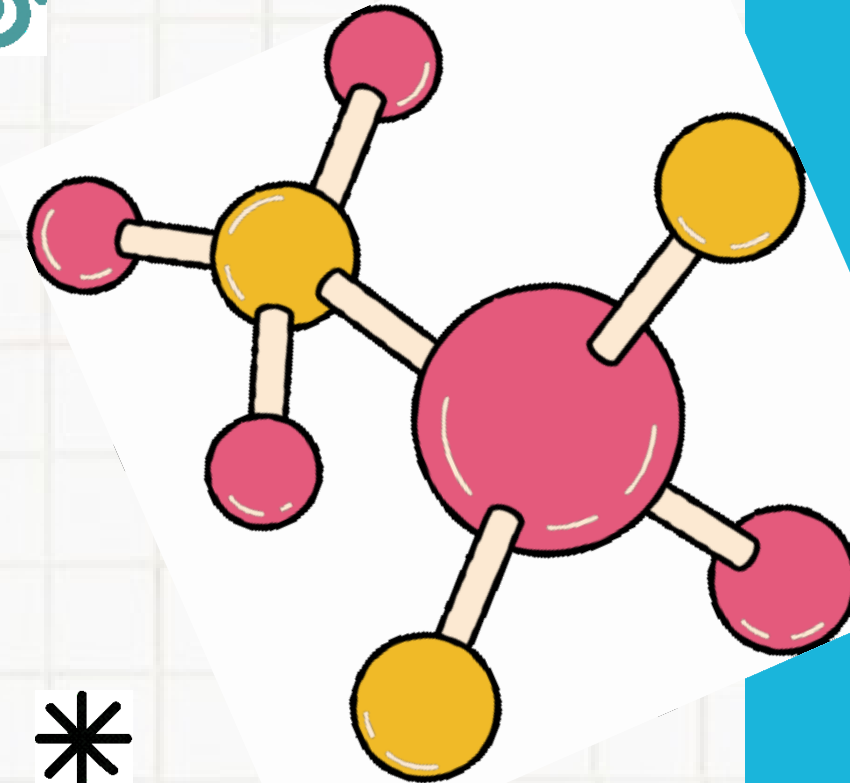
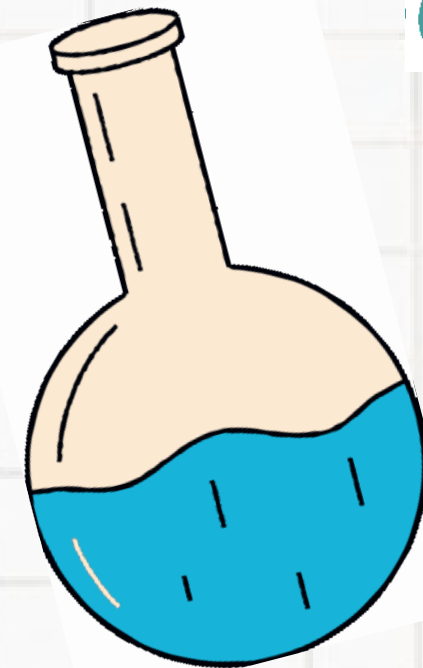


Zapiš proběhlou reakci rovnicí:



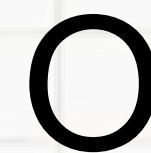
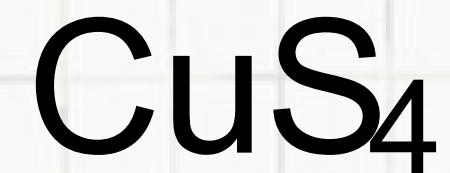
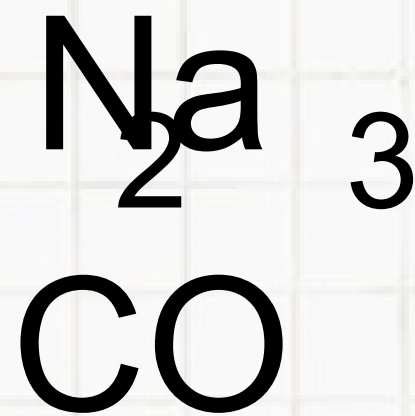
Reakce kyseliny s hydroxidem za vzniku soli a vody se nazývá **NEUTRALIZACE**.

SOLI KYSLÍKATÝCH KYSELIN



SOLI KYSLÍKATÝCH KYSELIN

Chemické sloučeniny složené z kationtu kovu (.....)
a aniontu kyslíkaté kyseliny (.....)



NÁZVOSLOVÍ



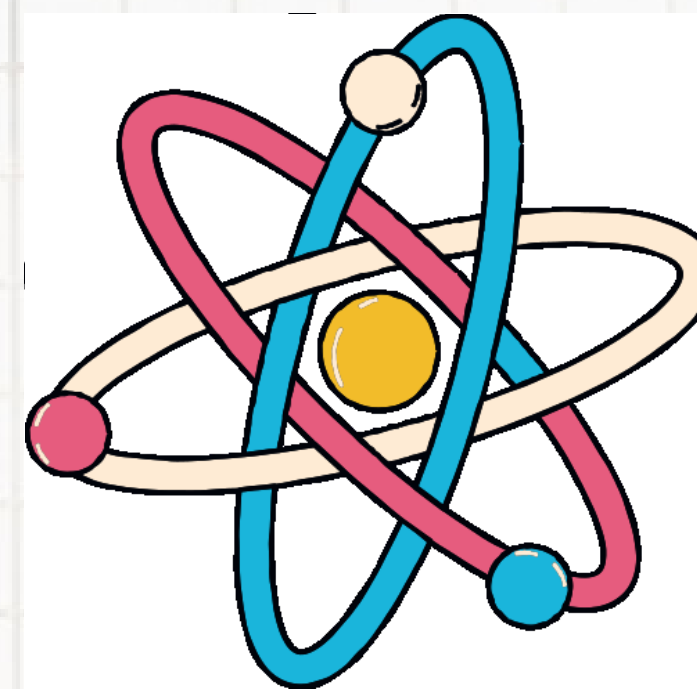
NÁZEV ZE VZORCE - POSTUP

1. Určím kyselinu, od které je sůl odvozena.

2. Kolik H bylo odtrženo? (Kolik bylo odtrženo, takový bude náboj aniontu.)

3. Křížové pravidlo - součet všech oxidačních čísel v molekule = 0.

4. Vytvořím název -podstatné jméno viz tabulka, přídavné jméno podle oxidačního čísla.



PROCVIČOVÁNÍ

NÁZVOSLOVÍ

VZOREC Z NÁZVU - POSTUP **SÍRAN VÁPENATÝ**

1. Určím vzorec kyseliny, od které je sůl odvozena a její aniont i s nábojem.
2. Určím značku zbývajícího prvku (kovu) i s jeho oxidačním číslem, které poznám podle koncovky v názvu.
3. Křížové pravidlo - součet všech oxidačních čísel v molekule = 0.
4. Po úpravě křížovým pravidlem dostanu vzorec soli.

PROCVIČOVÁNÍ

