

Úkoly na tento týden :

1. Opiš si učivo do sešitu nebo vytiskni a nalep.
2. Prohlédni si obrázky využití oxidu uhličitého.
3. Zkus na internetu najít další příklady využití oxidů.
4. Vyplň pracovní list – Opakování.

OXIDY

- jsou to látky, které vytváří kyslík s dalšími prvky

- oxid uhličitý - je ve vzduchu, uvolňuje se při hoření a při dýchání, je to bezbarvý plyn, používá se v chladících zařízeních, k výrobě nápojů, v hasicích přístrojích

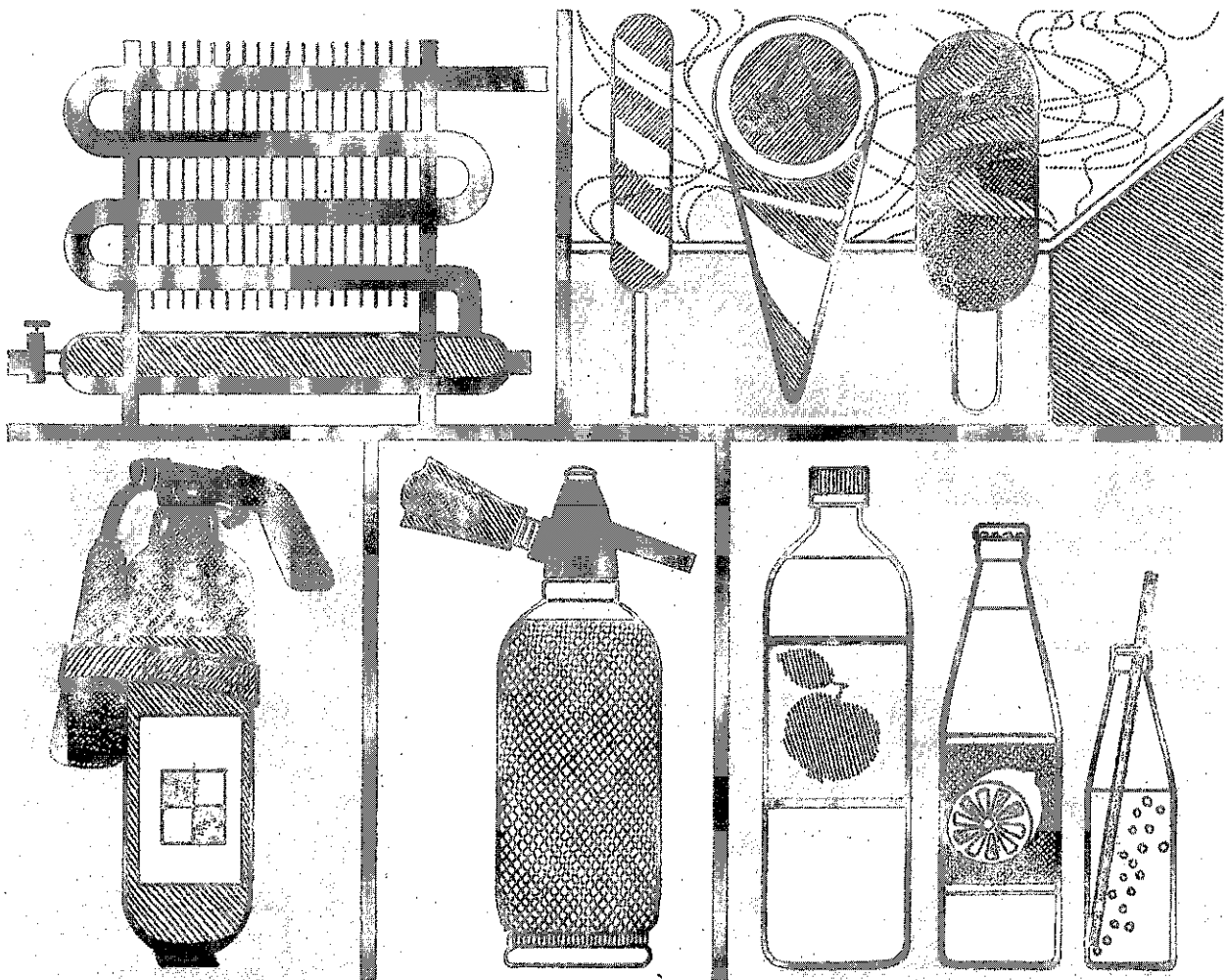
- oxid uhelnatý - velmi jedovatý, je součástí kouřových plynů špatně seřízených automobilových motorů

- oxid siřičitý - bezbarvý, ostře zapáchající, jedovatý, dráždí ke kašlido ovzduší se dostává při spalování nekvalitního uhlí

- oxid dusičitý - jedovatý, je ve výfukových plynech spalovacích motorů bez katalyzátorů

- oxid křemičitý - k výrobě skla

- oxid vápenatý - bílá pevná látka, používá se k výrobě hašeného vápna



Obr. 27 Příklady využití oxidu uhličitého

OPAKOVÁNÍ – ZÁKLADY PŘÍRODNÍCH VĚD

1. Jakou chuť mají kyseliny ?
2. Který prvek tvoří oxidy ?
3. Množství oxidu uhličitého ve vzduchu se v posledních desetiletích zvyšuje. Tento jev souvisí s ničením rozlehlých tropických pralesů a se stále větším rozsahem spalování nejrůznějších látek. Více oxidu uhličitého ve vzduchu může způsobit ohřívání povrchu Země, protože oxid uhličitý v plynném obalu Země působí jako sklo ve skleníku. Zabraňuje úniku tepla z povrchu Země do vesmíru. Odtud název „skleníkový efekt“, o kterém se často hovoří. Zvyšování teploty povrchu Země by mělo hrozné následky. Jaké ?
4. Jak se jmenuje oxid, který je velmi jedovatý a může způsobit otravu ?
5. Který oxid je pro stavaře při stavebních pracích nezbytný ? Používá se k výrobě hašeného vápna.
6. Která kyselina se nachází v olověných elektrických akumulátorech pro motorová vozidla ? Pozor, je velmi nebezpečná !

7. Víš, jaká je první pomoc při zasažení pokožky kyselinou ?

8. Prohlédni si obrázek – jak vzniká kyselý déšť. Co myslíš, je to škodlivé lidem a přírodě ?

