

Töltse ki a következő táblázatot!

	Szén-monoxid	Szén-dioxid
Halmazállapota 25 °C-on és légköri nyomáson	1)	2)
Laboratóriumi előállítása	nátrium-formiátra tömény kénsavat csepegtetünk	3)
Felfogható-e a keletkező gáz víz alatt? Válaszát indokolja!	4)	
Mit tapasztalunk, ha a gázzal teli edénybe égő gyújtópálcát tartunk? Válaszát indokolja! Írja fel a lejátszódó reakció egyenletét!	5)	6)
Hatása az emberi szervezetre	7)	8)
Környezeti hatása		9)

(2021. május id.)

Megoldás: (10 pont)

- | | |
|---|---|
| 1) gáz | <i>1 pont</i> |
| 2) gáz | <i>1 pont</i> |
| 3) pl. kalcium-karbonátra sósavat csepegtetünk | <i>1 pont</i> |
| 4) igen, mert a szén-monoxid nem oldódik vízben (<i>csak magyarázattal</i>) | <i>1 pont</i> |
| 5) a gáz meggyullad,
$2 \text{ CO} + \text{O}_2 = 2 \text{ CO}_2$ | <i>1 pont</i> |
| 6) a gyújtópálca elalszik,
mivel a szén-dioxid nem táplálja az égést | <i>1 pont</i> |
| 7) mérgező | |
| 8) mérgező | <i>7)-8) helyes válasz esetén: 1 pont</i> |
| 9) üvegházhatású gáz (mennyiségének növekedése a légkörben globális felmelegedéshez vezethet) | <i>1 pont</i> |