

気体の特長や性質をまとめた下表に、あてはまることばを語群から選びことばや記号で答えなさい。

使う薬品や取り出し方	集め方	空気を1 としての 重さ	色	におい	燃えるか 燃えないか	1 cm ³ の 水にと ける量	その他
○重さ：空気の重さを1としたとき(空気1 [㍉] は約1.3g) ○可燃性=燃える 助燃性=燃えるのを助ける 不燃性=燃えない ○水にとける量：20℃・1 cm ³ の水にとける量							
語群							
ア. 炭酸カルシウム イ. 過酸化水素水 ウ. 二酸化マンガン エ. うすい塩酸	①水上置換 ②下方置換 ③上方置換	1.1 1.5 0.975	A. 無色 B. 黄緑色	ア. ない イ. 刺激臭	ウ. 助燃性 エ. 可燃性 オ. 不燃性	⑥442 ⑦702	ひょうはく 漂白 水 せっかいいすい 石灰水 さんせい 酸性雨

酸素	(1…液体)と (2…固体)	(3)	(4)	(5)	ない	(6)	0.03	呼吸。 金属のさび。
二酸化炭素	(7…液体)と (8…固体)	下方置換 or 水上置換	(9)	無色	ない	不燃性	0.88	光合成。消火器。 (10…液体)を白く にごらせる。
一酸化炭素	木炭の 不完全燃焼	水上置換	0.967	無色	ない	(11)	0.02	一酸化炭素中毒。
窒素	液体空気の 分離	水上置換	(12)	無色	ない	(13)	0.02	変質防止。酸性雨。
水素	アルミニウム などと (14…液体)	(15) or 上方置換	0.07	無色	ない	(16)	0.02	酸素と化合して (17)になる。
アンモニア	アンモニア 水の加熱	(18)	0.6	(19)	(20)	不燃性	(21)	虫さされの薬
塩化水素	こい塩酸の 加熱	(22)	1.3	無色	(23)	(24)	(25)	水に溶けると塩酸 になる。
塩素	二酸化マンガン と濃い塩酸 の加熱	下方置換	2.5	(26)	刺激臭	(27)	2.3	消毒。有毒。 漂白剤。
二酸化 いおう	いおうの 燃焼	(28)	2.3	無色	刺激臭	不燃性	39	酸性雨の原因。 有毒。殺菌。 漂白剤。

下の気体を重い順にならべたのは(29…記号で)です。

ア	塩素→二酸化いおう→二酸化炭素→酸素→塩化水素→一酸化炭素→アンモニア→水素
イ	塩素→二酸化炭素→二酸化いおう→酸素→塩化水素→窒素→アンモニア→水素
ウ	塩素→二酸化いおう→二酸化炭素→塩化水素→酸素→窒素→アンモニア→水素