

UME: Edméa Ladevig.

Ano: 7ºA. Componente Curricular: Ciências.

Professora: Barbara Carolina.

Período de 03/11/2021 a 19/11/2021.

Aluno:

Olá, turma!

Copie o texto no caderno de Ciências (é importante que o seu caderno esteja completo caso seja necessário levá-lo à escola). Siga as orientações:

- Coloque nome, número e sala em uma folha.
 - Faça a atividade.
 - Entregue somente a atividade na escola até 30/11/2021.
-

COMPONENTES CONSTANTES DO AR ATMOSFÉRICO:

Gás nitrogênio (N_2) → é o gás que existe em maior quantidade no ar atmosférico (78%). Embora indispensável para a vida, esse gás não pode ser absorvido diretamente do ar pelos organismos. Apenas algumas bactérias que vivem no solo e na raiz das plantas leguminosas (feijão, ervilha, soja) tem a capacidade de absorvê-lo diretamente.

Gás oxigênio (O_2) → 21% do ar é formado por esse gás que é o de maior importância para a respiração, pois quase todos os seres vivos dependem dele para viver. Apenas os seres anaeróbios (algumas bactérias e alguns fungos) vivem sem o gás oxigênio, morrendo na presença desse gás. Outra importância do gás oxigênio

(O₂) é que sem ele não há fogo, ou seja, não ocorre combustão. Portanto, o gás oxigênio é comburente.

Gás carbônico (CO₂) → apenas 0,03% do ar atmosférico é constituído por esse gás. O gás carbônico (CO₂) é fundamental para a vida, pois é usado pelos vegetais no processo da fotossíntese. A fotossíntese produz glicose, que fornece energia às plantas. A glicose também pode ser armazenada na planta na forma de amido. A realização da fotossíntese exige presença de clorofila (pigmento de cor verde que absorve energia luminosa) na planta, luz solar, água (H₂O) e gás carbônico (CO₂). Na presença da luz (que é absorvida pela clorofila), o gás carbônico (CO₂ retirado do ar) e a água (H₂O absorvida do solo pelas raízes e levadas até as folhas) se transformam em glicose (C₆H₁₂O₆) e gás oxigênio (O₂). A glicose (C₆H₁₂O₆) pode ser utilizada como fonte de energia ou usada na produção de outras substâncias. O gás oxigênio (O₂) é liberado para o meio ambiente.

Gases nobres → esses gases dificilmente se combinam com outras substâncias. Os gases nobres são: hélio (He), neônio (Ne), argônio (Ar), criptônio (Kr), xenônio (Xe) e radônio (Rn). Eles podem ser aproveitados pelo homem de diversas maneiras:

- ✓ Em letreiros luminosos: _____ e criptônio.
- ✓ Em flash de máquina fotográfica: xenônio.
- ✓ No interior das lâmpadas, para proteger o filamento por onde passa a corrente elétrica: argônio.
- ✓ Para encher balões: _____, que é um gás muito leve.
- ✓ Em aparelhos usados para o tratamento de câncer: radônio.

ATIVIDADE:

Preencha os espaços do texto anterior com o nome dos gases. Estude com responsabilidade e bom trabalho!