

Óxidos

1. Quando carros queimam combustível, há produção de óxidos de enxofre. Estes, em contato com o oxigênio do ar, produzem ácidos e precipitam na chuva gerando um problema ambiental chamado de chuva ácida.

Em uma lavoura próxima a um polo industrial, teve a acidez do solo desequilibrada após uma época de chuva intensa no mês de janeiro. Para corrigir este problema, o agrônomo adicionou:

- a) Mn_2O_7
- b) CrO_3
- c) Cl_2O
- d) CaO

2. Os alvejantes são comumente usados para clarificar tecidos. O interessante é que esta propriedade também é útil para as mulheres, na descoloração dos cabelos. Aliás, o óxido usado para esta finalidade é muito popular. Escreva a composição, nomenclatura usual e classificação deste óxido.

Gabarito

1. D

CaO é um óxido básico e este neutralizará a acidez do solo.

2. Água oxigenada, cuja composição é: H_2O_2 . Classifica-se como Peróxido.