

54. O alquimista e médico Paracelso (Philippus Aureolus Teophrastus Bombastus Van Hohenheim, 1493–1541), no início do século dezesseis, havia inconscientemente observado que, na reação em que os ácidos atacam os metais havia um subproduto gasoso. Esse gás é o

- A) oxigênio.
- B) hidrogênio.
- C) gás carbônico.
- D) nitrogênio.

Assunto: Reações inorgânicas

A maioria dos ácidos reage com a maioria dos metais. O mecanismo mais comum para esse tipo de reação é chamado simples troca ou deslocamento. O metal desloca o hidrogênio, que é liberado na forma de H_2 (gasoso). A condição para que isso ocorra espontaneamente é que o metal seja mais reativo que o hidrogênio.

Ex.: $Fe_{(s)} + 2 HCl_{(aq)} \rightarrow FeCl_{2(aq)} + H_{2(g)}$.

Item: B