

Hádanka III.A

Stříbrolesklý kov (A) s hustotou reaguje snadno s plynem (B) přítomným ve vzduchu za vzniku oxidu (C). Této vlastnosti se využívá u metody zvané , která slouží k přípravě čistých kovů. Napiš a vyrovnej rovnici přípravy železa pomocí této metody.



+



Fe +



Látka (C) se nachází i v přírodě jako minerál

Prvek (A) se získává elektrolýzou

s přidavkem látky (D), která se rovněž nachází v přírodě jako minerál

látky (C)



Prvek (A) má

vlastnosti,

může reagovat jak s kyselinami (za vzniku rovnici reakci s kyselinou chlorovodíkovou),

solí, zapiš

+

HCl



+

tak i s

(za vzniku tetrahydroxido

itanů).

A?

B?

C?

D?

