

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.



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 solí, zapiš rovnici reakci s kyselinou chlorovodíkovou),



tak i s (za vzniku tetrahydroxido itanů).

A?

B?

C?

D?

