

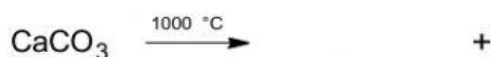
Hádanka II.A

Doplňte tabulku (15)

Látka (A) se nalézá v přírodě a těží se. Ve své molekule obsahuje kation kovu (B), který barví plamen cihlově červeně. Zahříváním se z ní uvolňuje bezbarvý plyn (C), dalším produktem je bílá práškovitá látka (D) využívaná ve stavebnictví. Tato látka po smísení s čirou kapalinou (E) vydává velké množství tepla. Produktem reakce je látka zásaditého charakteru (F), která reaguje s plynem (C) přítomným ve vzduchu a vytváří původní látku (A) za současného uvolnění par látky (E).

	chemický vzorec	systematický název	triviální název
A			
B			
C			
D			
E			
F			

Doplňte a vyrovnejte rovnice, přiřaďte název děje (13+5)



- 1) příprava acetylenu
- 2) pálení vápna
- 3) tvrdnutí malty
- 4) hašení vápna
- 5) rozpouštění vápence

Spoj nerost a vzorec (6)

sádrovec •	• CaF_2
kazivec •	• BaSO_4
celestin •	• MgCO_3
baryt •	• $\text{CaSO}_4 \cdot 2\text{H}_2\text{O}$
magnezit •	• $\text{Ca}_3(\text{PO}_4)_2$
apatit •	• SrSO_4

Vyber (7)

Z prvků II.A skupiny jsou jedovaté	a	.
Pod petrolejem se uchovává	.	.
V pyrotechnice se používají	a	.
Tvrdost vody způsobují kationty	a	.