Otrzymywanie kwasu siarkowodorowego

×-----Grupa I imię i nazwisko ucznia Uzupełnij opis schematu doświadczenia i zapisz obserwacje. Napisz równanie reakcji chemicznej data klasa na podstawie podanego zapisu słownego. We wzorze sumarycznym produktu gazowego podkreśl resztę kwasową i zapisz jej wartościowość. Obserwacje: Wniosek: Siarkowodór rozpuszcza się w wodzie, tworząc kwas siarkowo $siarczek \dot{z}elaza(II) + kwas chlorowodorowy \longrightarrow chlorek \dot{z}elaza(II) + siarkowodór$ Równanie reakcji chemicznej: _ Grupa II imię i nazwisko ucznia Na podstawie schematu doświadczenia uzupełnij obserwacje i sformułuj wniosek. Zapisz wzory sumaryczny i strukturalny produktu gazowego. data klasa Obserwacje: _ woda chlorowodorowy Wniosek: _ oranżu siarczek żelaza(II) metylowego Wzór sumaryczny produktu gazowego: __ Wzór strukturalny produktu gazowego: _ Grupa III imię i nazwisko ucznia Narysuj schemat doświadczenia na podstawie podanego równania reakcji chemicznej. Zapisz obserwacje i uzupełnij współczynniki stechiometryczne w podanym równaniu klasa reakcji chemicznej. Zapisz równanie reakcji syntezy produktu gazowego. Obserwacje:

 $_$ FeS + $_$ HCl \longrightarrow $_$ FeCl₂ + $_$ H₂S $^{\uparrow}$

Równanie reakcji syntezy produktu gazowego: