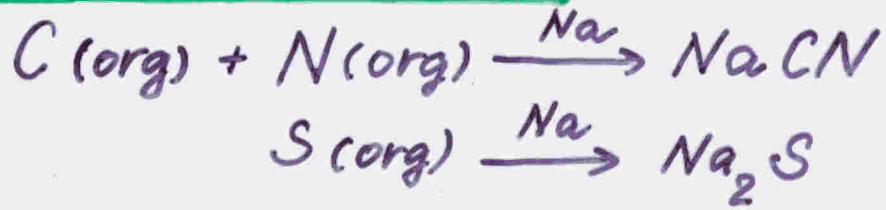


b) TERMICKÉ ŠTĚPENÍ - zahřívání v proudu $N_2 \rightarrow Pt$
 spirála rozžhávena $\Rightarrow C \rightarrow CO, CO_2$, pohlcení v \odot
 $CuCl$ (jeu CO), přidá se $PdCl_2 \Rightarrow$ žlutý prsteneček,
 který po chvíli zčerná. Negativní případ: zůstane
 žlutý

DŮKAZ DUSÍKU A SÍRY

a) Důkaz dusíku-žihání látky s NaOH ($NaOH + CaO$,
 natronové vápno) \Rightarrow vzniká NH_3 - důkaz
 Nesslerovým činidlem.

b) LASSAIGNEOVA ZKOUŠKA - žihání s Na nebo K



důkaz ve vodném výluhu mineralizátu

$N \rightarrow CN \rightarrow$ BERLÍNSKÁ MODŘ

$S \rightarrow S^{2-} \rightarrow$ + nitroprussid sodný \Rightarrow fialové zbarv.

Lassaigueova zkouška selhává u diazosloučenin,
 které při zahřívání uvolňují dusík.

DŮKAZ HALOGENŮ (Cl, Br, I)

a) BEILSTEINOVA ZKOUŠKA (orientační)

Cu - drátek + org. látka - v plameni těžký halogenid
 měďnatý - barví nesvítilivý plamen zeleně až modře

Nefunguje pro F: • fluorid Cu je málo těžký
 • vazba C-F je příliš pevná
 negativní reakce je spolehlivá