

24.

Cyanamide:

$N \left\{ \begin{array}{l} 2N \\ N \\ N \end{array} \right.$

100

(cyanurid)

1. Bei 100 H. Nitrogen Nitrogen & 100 (Carbon)

2. = 100 & 100 (Carbon)

= $4 \left\{ \begin{array}{l} 2N \\ N \\ N \end{array} \right. + 2 \text{ Kohlenstoff}$

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff (Cyanurid)

$N \left\{ \begin{array}{l} 2N \\ N \\ N \end{array} \right.$

(Cyanurid)

(Melanurid) 100 g. \rightarrow 100 g. Cyanurid 100

$N \left\{ \begin{array}{l} 2N \\ N \\ N \end{array} \right.$

(Cyanurid)

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
Nitrogenurid
 \rightarrow 100 g. \rightarrow 100 g. \rightarrow 100 g.

Qua inacta 1 hard ab. In
probatum iniqua isomere
saure ist 1 *

Kohlensäure $2, 2, 2, 2$

bei ist nicht 2 fociam fociam
Lateral, R in 1 fociam.
in Oxide 1 idy 1 bei yabur
manlich 2 NH_3 Bundeplatz
resp. Kohlenstoff, in 100 g. \rightarrow 100 g.
fociam fociam 1, 1, 1, 1
ist in 100 g. \rightarrow 100 g.

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
aufsteht 1 fociam fociam 1, 1, 1, 1
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff

100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff
100 g. \rightarrow 100 g. Kohlenstoff