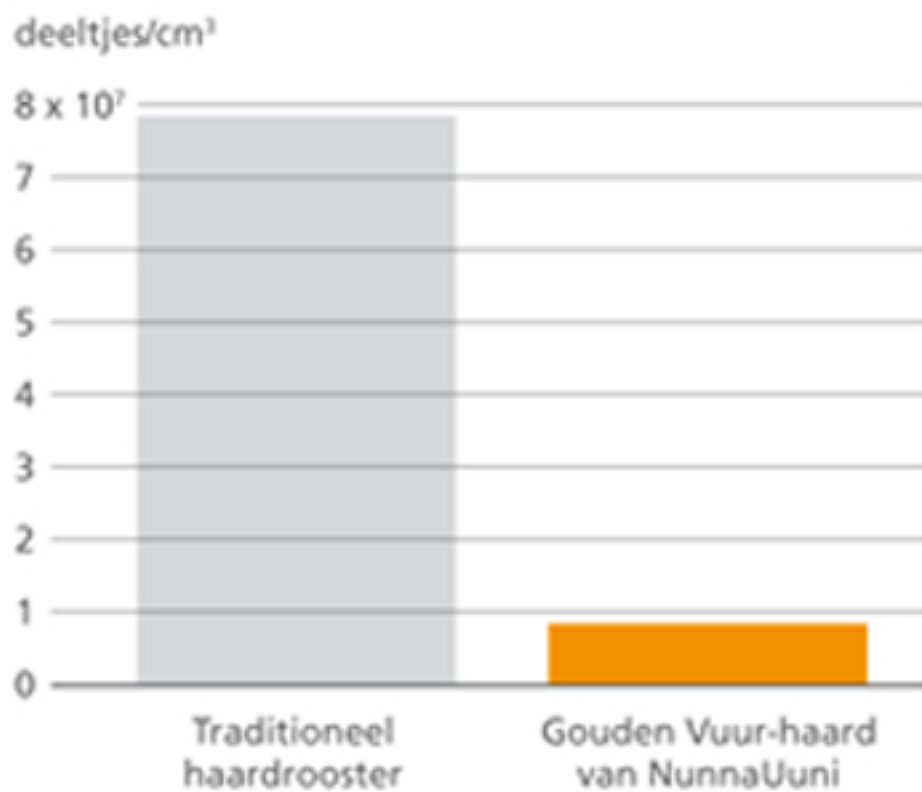
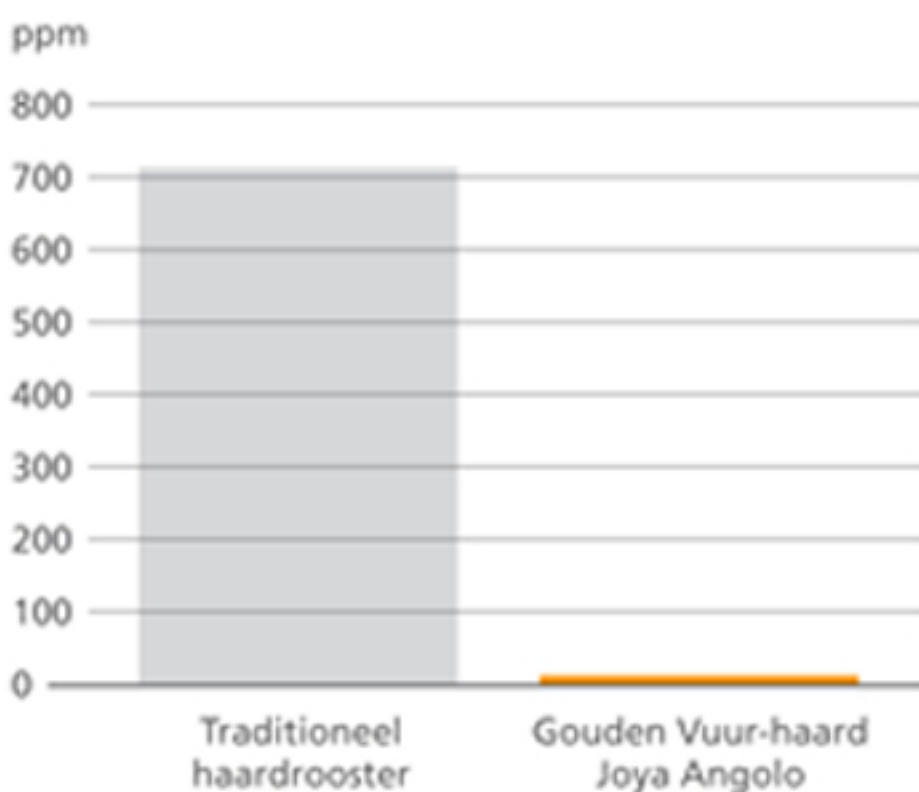


## Deeltjes in rookgassen\* (red. O<sub>2</sub>=13%)\*\*



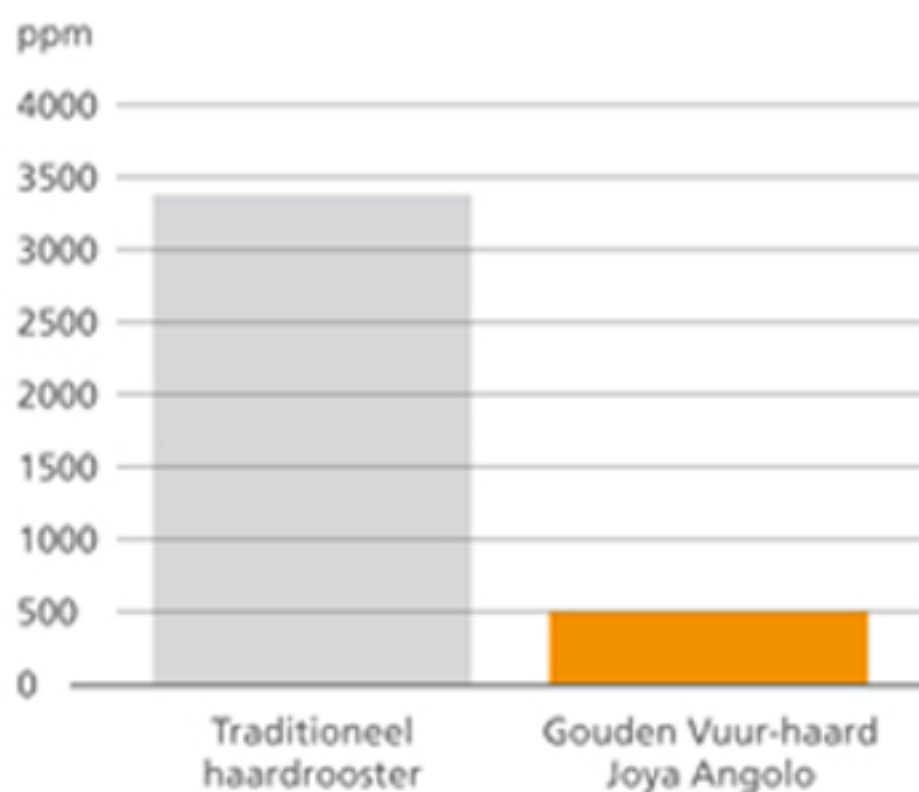
*De uitstoot van deeltjes is het gevolg van onvolledige verbranding. Dankzij de gasverbrandingsmethode van het Gouden Vuur worden de onzuiverheden in rookgassen verbrand en omgezet in thermische energie.*

## Koolwaterstof in rookgassen\* (red. O<sub>2</sub>=13%)\*\*



*De uitstoot van schadelijke koolwaterstoffen wordt beperkt doordat de temperatuur in de verbrandingskamer hoog genoeg en gelijkmatig is.*

## Koolmonoxidegehalte in rookgassen\* (red. O<sub>2</sub>=13%)\*\*



*Koolmonoxide ontstaat door onvolledige verbranding.*

\* Meting van deeltjes: Tampere University of Technology, Institute of Materials Science. Andere cijfers: Fraunhofer-instituut voor bouwfysica.

\*\* red. O<sub>2</sub>=13 % =de hoeveelheid zuurstof in de rookgassen is 13%. Alle meetresultaten kunnen worden vergeleken.