H<sub>2</sub>O<sub>2</sub> Oxydation O<sub>2</sub> + 2 H<sup>+</sup> + 2e<sup>-</sup>

$$H_2O_2$$
 + 2 H<sup>+</sup> + 2e<sup>-</sup>
 $R$ 
 $CH$ 
 $COOH$ 
 $NH_2$ 
 $NH_2$ 
 $NH_2$ 
 $NH_2$ 
 $NH_2$ 
 $NH_2$ 
 $NH_2$ 
 $NH_3$ 
 $NH_4$ 
 $NH_4$