

Oxydant	E°/V	Réducteur
CH_3OH	0,586	CH_4
HCHO	0,230	CH_3OH
CH_3CHO	0,19	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
HCO_2H	0,123	CH_3OH
HCO_2H	0,056	HCHO
$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	0,03	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{OH}$
$\text{CH}_3\text{CO}_2\text{H}$	-0,10	CH_3CHO
$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{CO}_2\text{H}$	-0,13	$\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2-\text{CHO}$
H_2CO_3	-0,156	HCO_2H

FIG. 18. — *Potentiels standard d'oxydoréduction.*

$\text{Cr}_2\text{O}_7^{2-} / \text{Cr}^{3+} : 1,23 \text{ V}$

$\text{MnO}_4^- / \text{Mn}^{2+} : 1,51 \text{ V}$

$\text{HOCl} / \text{Cl}_2 : 1,61 \text{ V}$

$\text{O}_2 / \text{H}_2\text{O} : 1,23 \text{ V}$