1

Cl ⸱⸱⸱Pt^{II}⸱⸱⸱OH_2
H_2O Cl

$+ CH_4$
$-HCl$

Cl ⸱⸱⸱Pt^{II}⸱⸱⸱OH_2
H_2O CH_3

3

$CH_3OH + HCl$

2

$*Pt^{IV}Cl_6{}^{2-}$

$*Pt^{IV}Cl_4{}^{2-}$

H_2O

CH_3
Cl ⸱⸱⸱Pt^{IV}⸱⸱⸱OH_2
H_2O Cl
Cl