Classification électrochimique

Pouvoir oxydant croissant ↑ / Pouvoir réducteur croissant ↓

Au^{3+}	/	Au
Cl_2	/	Cl^-
MnO_2	/	Mn^{2+}
Hg^{2+}	/	Hg
Ag^+	/	Ag
Fe^{3+}	/	Fe^{2+}
I_2	/	I^-
Cu^{2+}	/	Cu
H^+	/	H_2
Pb^{2+}	/	Pb
Sn^{2+}	/	Sn
Ni^{2+}	/	Ni
Fe^{2+}	/	Fe
Cr^{3+}	/	Cr
Zn^{2+}	/	Zn
Al^{3+}	/	Al
Mg^{2+}	/	Mg
Na^+	/	Na
Ca^{2+}	/	Ca
K^+	/	K

Classification électrochimique

Pouvoir oxydant croissant ↑ / Pouvoir réducteur croissant ↓

Au^{3+}	/	Au
Cl_2	/	Cl^-
MnO_2	/	Mn^{2+}
Hg^{2+}	/	Hg
Ag^+	/	Ag
Fe^{3+}	/	Fe^{2+}
I_2	/	I^-
Cu^{2+}	/	Cu
H^+	/	H_2
Pb^{2+}	/	Pb
Sn^{2+}	/	Sn
Ni^{2+}	/	Ni
Fe^{2+}	/	Fe
Cr^{3+}	/	Cr
Zn^{2+}	/	Zn
Al^{3+}	/	Al
Mg^{2+}	/	Mg
Na^+	/	Na
Ca^{2+}	/	Ca
K^+	/	K

Classification électrochimique

Pouvoir oxydant croissant ↑ / Pouvoir réducteur croissant ↓

Au^{3+}	/	Au
Cl_2	/	Cl^-
MnO_2	/	Mn^{2+}
Hg^{2+}	/	Hg
Ag^+	/	Ag
Fe^{3+}	/	Fe^{2+}
I_2	/	I^-
Cu^{2+}	/	Cu
H^+	/	H_2
Pb^{2+}	/	Pb
Sn^{2+}	/	Sn
Ni^{2+}	/	Ni
Fe^{2+}	/	Fe
Cr^{3+}	/	Cr
Zn^{2+}	/	Zn
Al^{3+}	/	Al
Mg^{2+}	/	Mg
Na^+	/	Na
Ca^{2+}	/	Ca
K^+	/	K

Classification électrochimique

Pouvoir oxydant croissant ↑ / Pouvoir réducteur croissant ↓

Au^{3+}	/	Au
Cl_2	/	Cl^-
MnO_2	/	Mn^{2+}
Hg^{2+}	/	Hg
Ag^+	/	Ag
Fe^{3+}	/	Fe^{2+}
I_2	/	I^-
Cu^{2+}	/	Cu
H^+	/	H_2
Pb^{2+}	/	Pb
Sn^{2+}	/	Sn
Ni^{2+}	/	Ni
Fe^{2+}	/	Fe
Cr^{3+}	/	Cr
Zn^{2+}	/	Zn
Al^{3+}	/	Al
Mg^{2+}	/	Mg
Na^+	/	Na
Ca^{2+}	/	Ca
K^+	/	K

Classification électrochimique

Pouvoir oxydant croissant ↑ / Pouvoir réducteur croissant ↓

Au^{3+}	/	Au
Cl_2	/	Cl^-
MnO_2	/	Mn^{2+}
Hg^{2+}	/	Hg
Ag^+	/	Ag
Fe^{3+}	/	Fe^{2+}
I_2	/	I^-
Cu^{2+}	/	Cu
H^+	/	H_2
Pb^{2+}	/	Pb
Sn^{2+}	/	Sn
Ni^{2+}	/	Ni
Fe^{2+}	/	Fe
Cr^{3+}	/	Cr
Zn^{2+}	/	Zn
Al^{3+}	/	Al
Mg^{2+}	/	Mg
Na^+	/	Na
Ca^{2+}	/	Ca
K^+	/	K

Classification électrochimique

Pouvoir oxydant croissant ↑ / Pouvoir réducteur croissant ↓

Au^{3+}	/	Au
Cl_2	/	Cl^-
MnO_2	/	Mn^{2+}
Hg^{2+}	/	Hg
Ag^+	/	Ag
Fe^{3+}	/	Fe^{2+}
I_2	/	I^-
Cu^{2+}	/	Cu
H^+	/	H_2
Pb^{2+}	/	Pb
Sn^{2+}	/	Sn
Ni^{2+}	/	Ni
Fe^{2+}	/	Fe
Cr^{3+}	/	Cr
Zn^{2+}	/	Zn
Al^{3+}	/	Al
Mg^{2+}	/	Mg
Na^+	/	Na
Ca^{2+}	/	Ca
K^+	/	K

Classification électrochimique

Pouvoir oxydant croissant ↑ / Pouvoir réducteur croissant ↓

Au^{3+}	/	Au
Cl_2	/	Cl^-
MnO_2	/	Mn^{2+}
Hg^{2+}	/	Hg
Ag^+	/	Ag
Fe^{3+}	/	Fe^{2+}
I_2	/	I^-
Cu^{2+}	/	Cu
H^+	/	H_2
Pb^{2+}	/	Pb
Sn^{2+}	/	Sn
Ni^{2+}	/	Ni
Fe^{2+}	/	Fe
Cr^{3+}	/	Cr
Zn^{2+}	/	Zn
Al^{3+}	/	Al
Mg^{2+}	/	Mg
Na^+	/	Na
Ca^{2+}	/	Ca
K^+	/	K