

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

• 0-1-2

1	Définir le réducteur
----------	---

• Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que : 0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

• L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est : 0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

• Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur
----------	---

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1 Définir le réducteur

0-1-2-3-4

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

0-1-2-3

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

• 0-1-2

1	Définir le réducteur
----------	---

• Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que : 0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

• L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est : 0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

• Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur
----------	---

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1 Définir le réducteur

0-1-2-3-4

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

0-1-2-3

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur
----------	---

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur
----------	---

• Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

• L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

• Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1 Définir le réducteur

0-1-2-3-4

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

0-1-2-3

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1 Définir le réducteur

0-1-2-3-4

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

0-1-2-3

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Équilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
---------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir le réducteur

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1 Définir le réducteur

0-1-2-3-4

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

2	le réducteur est réduit	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

0-1-2-3

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	F	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et F (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est réduit	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}^-$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	D	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et D (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1 Définir le réducteur

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	le réducteur est oxydé	VRAI	FAUX
3	le réducteur subit une oxydation	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange d'électrons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux réducteurs	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	réducteur+ proton(s) = oxydant	VRAI	FAUX
7	oxydant+ électron(s) = réducteur	VRAI	FAUX
8	oxydant = réducteur + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	E :	0-1
10	H :	0-1-2
11	B	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples E et B (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20

Le 10/12/2013	Page : 1/1	Test sur l'oxydoréduction (15 min sans calculatrice)	TS
----------------------	-------------------	---	-----------

0-1-2

1	Définir l'oxydant
----------	--

Au cours d'une réaction d'oxydoréduction, peut-on affirmer que :

0-1-2-3-4

2	l'oxydant est oxydé	VRAI	FAUX
3	l'oxydant subit une réduction	VRAI	FAUX
4	Il y a un échange de protons	VRAI	FAUX
5	L'échange a lieu entre deux oxydants	VRAI	FAUX

L'écriture symbolique d'un couple oxydant/réducteur est :

0-1-2-3

6	oxydant+ proton(s) = réducteur	VRAI	FAUX
7	réducteur+ électron(s) = oxydant	VRAI	FAUX
8	réducteur = oxydant + électron(s)	VRAI	FAUX

Soient les couples suivants repérés par les lettres A, B, C, D, E, F, G et H :

A	$Cl_{2(g)} / Cl_{(aq)}$	E	$Fe^{3+}_{(aq)} / Fe_{(s)}$
B	$IO_{3(aq)}^- / I_{2(g)}$	F	$Cr_2O_{7(aq)}^{2-} / Cr^{3+}_{(aq)}$
C	$Cu^{2+}_{(aq)} / Cu_{(s)}$	G	$HCrO_{4(aq)}^- / Cr^{3+}_{(aq)}$
D	$BrO_{3(aq)}^- / Br_{2(g)}$	H	$I_{2(s)} / I_{(aq)}^-$

Equilibrer les demi-équations suivantes repérées par les lettres A ou B ou C ou D ou E ou F ou G ou H du tableau ci-dessus :		
9	C :	0-1
10	A :	0-1-2
11	G	0-1-2 3-4
12	Équilibrer une réaction d'oxydoréduction possible entre les couples C et G (une seule solution est demandée)	0-1-2 3-4

TOTAL : /20