

Contrôle de Chimie N°3

avril 2008

Durée 45 minutes

NOM : _____

PRENOM : _____

Groupe ☐

*Les réponses seront indiquées proprement et clairement dans les rectangles correspondants.
Elles doivent être justifiées clairement. Les calculs éventuels seront indiqués au dos de cette feuille.*

1) Parmi les équations suivantes, indiquez si elles correspondent à une oxydoréduction en cochant la case correspondante. Le cas échéant précisez s'il s'agit d'une autooxydation ou d'une dismutation. .



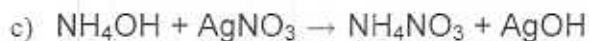
	oui	non
oxydoréduction	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
autooxydation	<input type="checkbox"/>	
dismutation	<input type="checkbox"/>	

0,5 pt



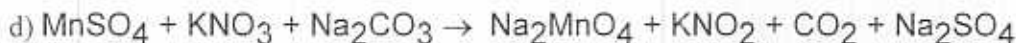
oxydoréduction	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
autooxydation	<input type="checkbox"/>	
dismutation	<input type="checkbox"/>	

0,5 pt



oxydoréduction	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
autooxydation	<input type="checkbox"/>	
dismutation	<input type="checkbox"/>	

0,5 pt



oxydoréduction	<input type="checkbox"/>	<input type="checkbox"/>
autooxydation	<input type="checkbox"/>	
dismutation	<input type="checkbox"/>	

0,5 pt

3) Indiquer 2 réactions différentes permettant d'obtenir de l'hydrogénosulfate de calcium.

1 pt

1 pt

4) Donnez les formules brute et développée des composés suivants (en indiquant les liaisons datives éventuelles)

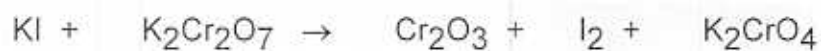
sesquioxyde de brome

1 pts

peroxyde d'hydrogène

1 pts

5) Equilibrer les réaction suivantes :



2 pts



2 pts