

NOM : .....	INTERROGATION N° 16	MPSI-2 19-20	Note :
-------------	---------------------	--------------	--------

## OXYDOREDUCTION

1. Quel est le nombre d'oxydation de l'antimoine (Sb) et du soufre (S) dans les espèces suivantes :

$\text{Sb}_2\text{O}_5$	$\text{SbO}^+$	S	$\text{H}_2\text{S}$

2. Indiquer qui correspond à l'oxydant (Ox) et qui correspond au réducteur (Red)

$\text{Sb}_2\text{O}_5$	$\text{SbO}^+$	S	$\text{H}_2\text{S}$

3. Equilibrer en milieu acide la réaction faisant intervenir l'oxydant de l'antimoine et le réducteur du soufre.

--

4. Indiquer la démarche pour obtenir la constante de cet équilibre.

--