

NOM :

<p style="text-align: center;"><b>Réactions d'oxydoréduction</b> <b>Interrogation-bilan de cours</b></p>
--

1. Donner la formule (et les unités associées) permettant de passer de la masse d'un échantillon de corps pur à sa quantité de matière

.....

.....

2. Donner la formule (et les unités associées) de la masse volumique d'un corps pur

.....

.....

3. En déduire la formule permettant de relier la quantité de matière d'un échantillon de corps pur à son volume, connaissant sa masse volumique et sa masse molaire

.....

.....

4. Citer les 3 étapes de la dissolution d'un composé ionique

.....

.....

.....

5. Donner la formule (et les unités associées) du titre massique d'une solution (en précisant la signification de chaque terme) puis la relation entre concentration molaire et titre massique.

.....

.....

.....

.....

6. Qu'appelle-t-on réaction d'oxydoréduction ?

.....

.....

7. Donner la définition d'un réducteur.

.....

8. Qu'est-ce qu'une oxydation ?

.....

9. Ecrire les demi-équations des couples oxydant / réducteur  $S_2O_8^{2-} / SO_4^{2-}$  et  $Hg^{2+} / Hg$  puis écrire l'équation de la réaction entre les ions mercure  $Hg^{2+}$  et les ions sulfate  $SO_4^{2-}$ .

.....

.....

.....

10. Ecrire les demi-équations des couples oxydant / réducteur  $ClO^- / Cl_2$  et  $Ag^+ / Ag$  puis écrire l'équation de la réaction entre les ions  $ClO^-$  et l'argent métallique  $Ag$ .

.....

.....

.....

11. Recopier et compléter le tableau suivant et effectuer un bilan de matière dans l'état final.

	(mmol)	$2 C_2H_6 (g) +$	$7 O_2 (g) \rightarrow$	$4 CO_2 (g) +$	$6 H_2O (g)$
Etat initial	$x = 0$	12	28	0	0
En cours de transformation	$x$				
Etat final	$x = x_f$				