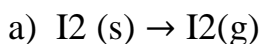


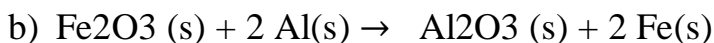
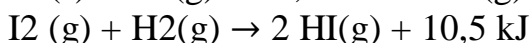
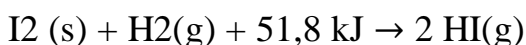
Nom et prénom :Octobre 2019Classe de 1^{ère} S LIB**FICHE DE REMÉDIATION DE CHIMIE N°1 :****Quelques recommandations :**

- 1- Travailler les exercices sérieusement, cela vous aidera à consolider les notions travaillées.
- 2- Réviser le chapitre 1-2 et 3 du livre

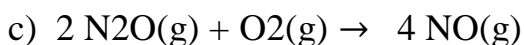
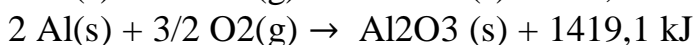
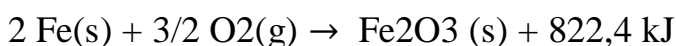
1- Trouve la chaleur de réaction de la réaction suivante :



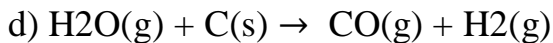
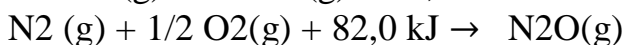
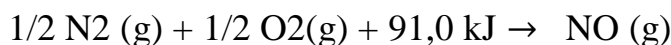
On connaît:



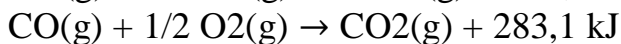
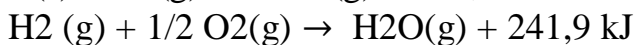
On connaît:

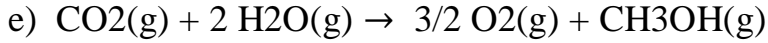


On connaît:

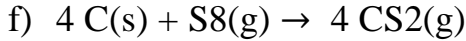
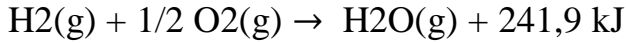
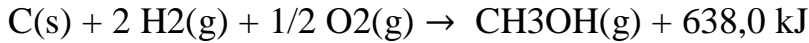


On connaît:

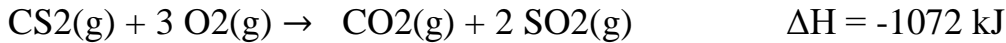




On connaît:



On connaît:

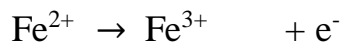


2- Dans les équations chimiques suivantes :



Calcule la chaleur molaire de combustion de l'acétylène, C_2H_2 .

3- Indiquer l'oxydant et le réducteur dans les réactions suivantes :



4- Équations bilan d'oxydoréduction

On s'intéresse aux couples $\text{MnO}_4^- / \text{Mn}^{2+}$, $\text{HClO}(\text{aq}) / \text{Cl}_2(\text{g})$ et $\text{Cl}_2(\text{g}) / \text{Cl}^-$. On rappelle que MnO_4^- est l'ion permanganate et HClO est l'acide hypochloreux.

a) Écrire et équilibrer les demi-équations de chacun des couples en milieu acide.

b) Lorsque la réaction est possible, écrire l'équation bilan de la réaction entre L'acide hypochloreux et l'ion manganèse ;

L'ion manganèse et l'ion chlorure ;

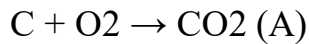
L'ion manganèse et le dichlore ;

Le permanganate et le dichlore ;

Le permanganate et l'ion chlorure ;

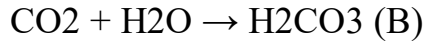
Le dichlore sur lui-même.

5- Le carbone brûle dans le dioxygène de l'air pour former le dioxyde de carbone. Cette réaction est représentée par l'équation-bilan suivante :



Le dioxyde de carbone réagit avec l'eau pour donner l'acide carbonique.

L'équation-bilan représentant cette réaction est la suivante :



a) Déterminer le nombre d'oxydation du carbone dans les espèces chimiques suivantes : C ; CO₂ ; H₂CO₃.

Dans l'équation-bilan A :

a) Donner le n.o. de chacun des éléments carbone et oxygène dans les réactifs et dans les produits.

b) Indiquer l'espèce chimique oxydée et l'espèce réduite.

c) Préciser si cette équation-bilan représente une réaction d'oxydoréduction.

Dans l'équation-bilan B :

a) Donner le n.o. de chacun des éléments : carbone, hydrogène et oxygène, dans les réactifs et dans les produits.

b) Préciser si cette équation-bilan représente une réaction d'oxydoréduction.

Bon Travail