**Questions de révision**

**sciences 9e – Module 2 – La matière et les changements chimiques**

Nom : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_ Date : \_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_\_

1. Énumère 5 moyens par lesquels tu pourrais ***augmenter*** l’indice de réaction chimique.
2. Énumère 5 moyens par lesquels tu pourrais ***diminuer*** l’indice de réaction chimique.
3. Explique les différences entre les termes de chacune des paires de mots suivantes :
4. le **réactif**, le **produit**
5. le **catalyseur**, l’**inhibiteur**
6. la **réaction chimique**, l’**indice de réaction**
7. Dans tes propres mots, décris les **effets** (*au niveau des atomes*) des facteurs suivants sur l’indice de réaction chimique.
8. la concentration
9. la surface de contact
10. la température
11. Établis une équation en mots pour la **corrosion**.
12. Décris le processus de **galvanisation**. Pourquoi certains produits métalliques, comme les clous et les boulons, sont-ils galvanisés ?
13. Pourquoi une bougie brûle-t-elle plus longtemps à l’air libre que dans un bocal en verre?



1. a) Quel est le produit d’une réaction de **corrosion** ?

 b) Quels sont les produits d’une réaction de **combustion** ?