**Document réponses Physique-Chimie EXERCICE I**

|  |
| --- |
| **I-1-**  Exp. Litt. : *f* = Appl. Num. : *f* = |
| **I-2-**  **** **** **** (cocher la réponse exacte)  **** **** **** |
| **I-3-**  (cocher la réponse exacte)    ******** **  ** ******** |
| **I-4-**  Largeur : *L* = |
| **I-5-**  Exp. Litt. : *a* = Appl. Num. : *a* = |
| **I-6-**  (cocher la réponse exacte)    ******** **  ** ******** |
| **I-7-**  Interfrange : *i* = |
| **I-8-**  **** **** ****  (cocher la réponse exacte)  Appl. Num. : *b* = |

**EXERCICE II**

|  |  |  |
| --- | --- | --- |
| **II-1-**  Formule brute : | **II-2-**  Schéma de Lewis et groupes fonctionnels | |
| **II-3-** *m* éthanol = *m* acide lactique = | | |
| **II-4-** Composé X : | | **II-5-** Rôle : |
| **II-6-** | | **II-7-**  *t* 1/2 = |
| **II-8-**   |  |  |  | | --- | --- | --- | |  | Vitesse instantanée (mol.s-1) | Quotient réactionnel Qr | | *t* = 0s |  |  | | *t* = 500s |  |  | |
| **II-9-**  Constante d’équilibre : K = | | |

**EXERCICE III**

|  |  |
| --- | --- |
| **III-1-**  = | **III-2-**  = |
| **III-3-** Exp. Litt. : *V*E **=** Appl. Num. : *V*E **=** | |
| **III-4-** Exp. Litt. : *P* **=** Appl. Num. : *P* **=** | |
| **III-5-**  Représentation des 2 vecteurs    Echelle :1 carreau pour 100 N | **III-6-**  Relation : |
| **III-7-** |
| **III-8-** |
| **III-9-** Expressions littérales |
| **III-10-** Appl. Num. :  = |
| **III-11-**  **** ******** (cocher la réponse exacte) | |