

Erreurs fréquentes à éviter DS1 CHIMIE

De manière générale :

- APPRENEZ LE COURS. C'est la BASE. EN REFAISANT vos exercices
- Attention à l'orthographe !
- Il faut être plus rapide !!!! Au concours, le but est de faire VITE et BIEN...pour ça, pas de secret :
c'est en forgeant qu'on devient forgeron,
c'est en calculant qu'on devient bon en calcul
c'est en bossant qu'on devient efficace et rapide !!

En chimie

- Quand vous utilisez une expression littérale (donc avec des lettres), évitez les formules générales : mettez des indices pour indiquer de quoi vous parlez !
exemple : P_{CO_2} au lieu de P_i
Vous traînez en permanence des formules du type $P_i = x_i.P$ sans me dire qui est le constituant i !

ADAPTEZ VOUS A L'EXERCICE

- Attention aux unités qui manquent : des points perdus pour rien
- Attention à l'homogénéité : K° et Q n'ont pas de dimension !
- Attention à la densité d'un mélange de gaz :

$$d = \frac{M_{\text{mélange}}}{M_{\text{air}}} = \frac{\sum x_i.M_i}{M_{\text{air}}}$$

C'est du cours !!!

- Revoir la loi de Beer-Lambert.
- Etre précis dans le vocabulaire utilisé : on fait le blanc avec le solvant et pas forcément avec de l'eau.

Erreurs fréquentes à éviter DS1 CHIMIE

De manière générale :

- APPRENEZ LE COURS. C'est la BASE. EN REFAISANT vos exercices
- Attention à l'orthographe !
- Il faut être plus rapide !!!! Au concours, le but est de faire VITE et BIEN...pour ça, pas de secret :
c'est en forgeant qu'on devient forgeron,
c'est en calculant qu'on devient bon en calcul
c'est en bossant qu'on devient efficace et rapide !!

En chimie

- Quand vous utilisez une expression littérale (donc avec des lettres), évitez les formules générales : mettez des indices pour indiquer de quoi vous parlez !
exemple : P_{CO_2} au lieu de P_i
Vous traînez en permanence des formules du type $P_i = x_i.P$ sans me dire qui est le constituant i !

ADAPTEZ VOUS A L'EXERCICE

- Attention aux unités qui manquent : des points perdus pour rien
- Attention à l'homogénéité : K° et Q n'ont pas de dimension !
- Attention à la densité d'un mélange de gaz :

$$d = \frac{M_{\text{mélange}}}{M_{\text{air}}} = \frac{\sum x_i.M_i}{M_{\text{air}}}$$

C'est du cours !!!

- Revoir la loi de Beer-Lambert.
- Etre précis dans le vocabulaire utilisé : on fait le blanc avec le solvant et pas forcément avec de l'eau.