

FileEditViewInsertFormatStylesSheetDataToolsWindowHelp

Arial10 ptB I U

Ecran 2

Saisie des copies de QCM

Quitter

Scan Aller à :

< toutes >

Se concentrer sur la question: toutes

page EQM sensibilité

3/1 0.5 2.2
3/2 0.6 0.0
4/1 0.3 2.8
4/2 0.7 0.0
5/1 0.6 0.0
5/2 (0.3) 0.0

6/1
6/2
7/1
7/2
8/1 0.9 0.0
8/2 0.3 0.0
9/1 0.7 1.3
9/2 0.5 0.0
10/1 0.6 0.0
10/2 0.1 0.0
11/1 0.7 2.8
11/2 0.8 0.0
12/1 0.8 0.0
12/2 0.1 0.0
13/1 0.9 2.8
13/2 0.6 0.4
14/1 0.6 2.8
14/2 0.6 0.0
15/1 0.7 1.2
15/2 0.8 0.0
16/1 1.2 0.0
16/2 0.6 0.0
17/1 0.8 0.3
17/2 0.6 0.0
18/1 0.9 0.9
18/2 1.0 0.0
19/1 1.0 2.8
19/2 0.8 0.0
20/1 0.8 0.0
20/2 0.1 0.0

2 Famille d'acides et de bases, chimie organique Nom+ ions conjugués

☐ 0 ☐ 0.5 ☐ 1 ☐ 1.5 ☒ 2 Réservé

$\text{CH}_3\text{COOH} = \text{acide carboxylique} / \text{CH}_3\text{COO}^- = \text{acide carboxylique}$

JOCKER C

3 Unités de la pression, Conversions (5 unités)

☐ 0 ☐ 0.5 ☐ 1 ☐ 1.5 ☒ 2 Réservé

$1 \text{ atm} = 1 \text{ bar} = 1013 \text{ hPa} = 10^5 \text{ Pa} = 10^5 \text{ N/m}^2$

4 Formalisme des flèches courbes Origine et sens

☒ 0 ☐ 0.5 ☐ 1 ☐ 1.5 ☐ 2 Réservé

On donneur d'ion H^+ au récepteur

NON

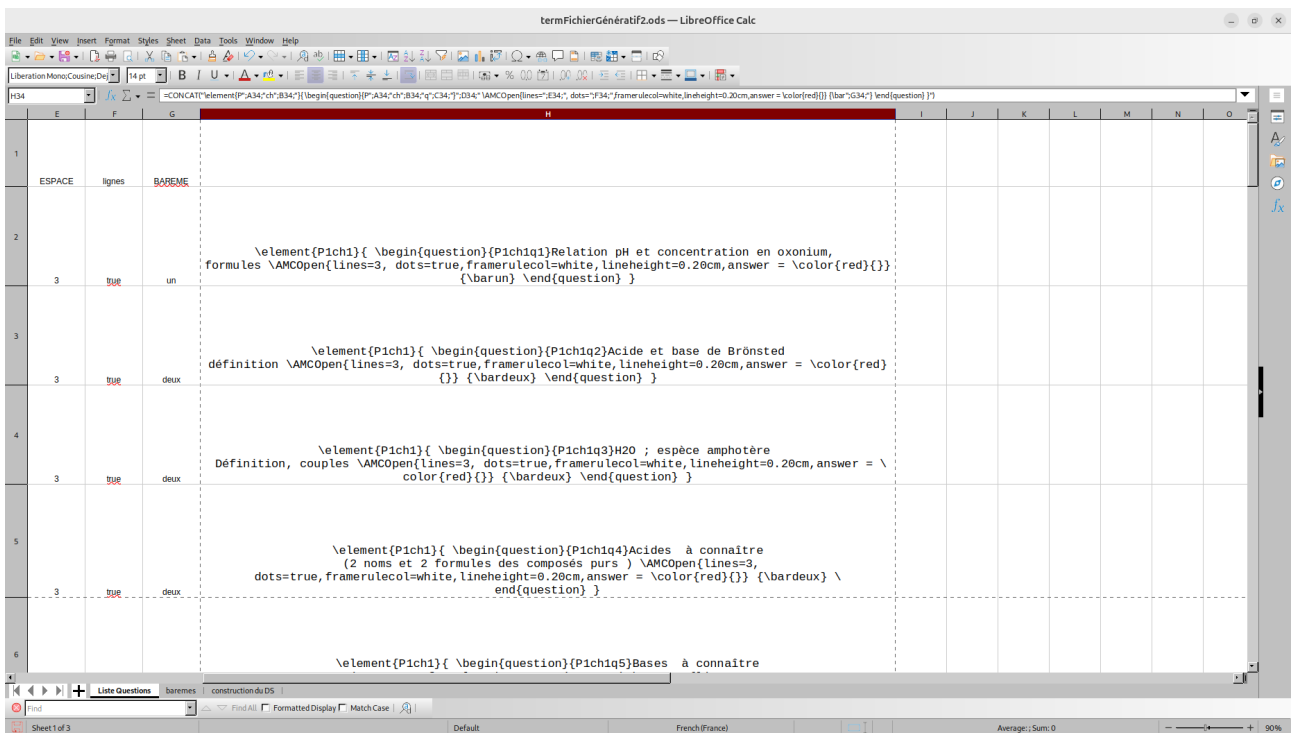
5 Bases à connaître (2 noms et formules des composés purs)

☐ 0 ☒ 0.5 ☐ 1 ☐ 1.5 ☐ 2 Réservé

$\text{NaOH} = \text{sodium}$

$\text{H}_2\text{CO}_3 = \text{acide}$

Ecran 3



la commande de bareme : et un exemple de question grossie :

```
\newcommand{\bardeux}{\wrongchoice[F]{0}\scoring{0}\wrongchoice[F]{0.5}\scoring{0.5}\wrongchoice[F]{1}\scoring{1}\wrongchoice[F]{1.5}\scoring{1.5}\correctchoice[J]{2}\scoring{2}}
```

```
\element{P1ch2}{ \begin{question}{P1ch2q5}Conversion de la température Kelvin / °C
Définition \AMCOpen{lines=3, dots=true, framerulecol=white, lineheight=0.20cm, answer = \color{red}{}} {\bardeux} \end{question}}

\element{P1ch2}{ \begin{question}{P1ch2q6}Unités de la pression,
Conversions (5 unités) \AMCOpen{lines=3, dots=true, framerulecol=white, lineheight=0.20cm, answer = \color{red}{}} {\bardeux} \end{question}}
```