

Devoir 2,9 La vitesse des réactions La vitesse des réactions devoir formel

1) Qu'est-ce que c'est la vitesse de la réaction?(1)_____

2) Selon la réaction $3\text{Mg}_{(s)} + 2\text{H}_3\text{PO}_{4(aq)} \rightarrow \text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2(aq) + 3\text{H}_2(g)$

Il y a 12,0 grammes de magnésium qui réagit dans 3min.

a) **Quelle est la vitesse de la réaction exprimer pour Mg? (2)**

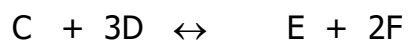
b) **Quelle serait la vitesse de la rx exprimée pour $\text{Mg}_3(\text{PO}_4)_2$? (1)**

1. Déterminez la loi de la vitesse et les valeurs manquantes dans le tableau.



	A mol/l	B mol/l	Vrx (mol/l s ⁻¹)
1	0,1	0,1	$1,3 \times 10^{-4}$
2	0,2	0,1	$5,2 \times 10^{-4}$
3	0,2	0,3	$1,404 \times 10^{-2}$
4	0,4	0,6	

2. Déterminez la loi de la vitesse et les valeurs manquantes dans le tableau.



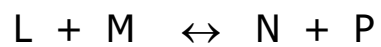
	C mol/l	D mol/l	Vrx (mol/l s ⁻¹)
1	2	1	0,5
2	4	3	27
3	4	2	8
4	6	1	1,5
5		5	93,75

3. Déterminez la loi de la vitesse et les valeurs manquantes dans le tableau.



	mol/l	mol/l	Vrx (mol/l s ⁻¹)
1	0,1	0,2	0,00048
2	0,2	0,2	0,0038
3	0,2	0,4	0,01536
4	0,4	0,6	0,27648
5		0,5	1,0290

4. Déterminez la loi de la vitesse et les valeurs manquantes dans le tableau.



	mol/l	mol/l	Vrx (mol/l s ⁻¹)
1	1	2	0,128
2	2	2	0,512
3	2	4	8,192
4		6	165,888

