

## ACTIVITÉ 2 : UNE ANALYSE DE SANG

Document : extrait d'une analyse de sang

		V. références
GLYCEMIE à jeun. . . . .	1,05 g/l 5,83 mmol/l	0,74 à 1,10 4,11 à 6,11
(Glucose PAP Elitech-Selectra XL)		
Glycémie sur sérum		
UREE . . . . .	0,39 g/l 6,47 mmol/l	0,13 à 0,43 2,16 à 7,14
(Urée enzymatique UV Elitech-Selectra XL)		
CREATININE . . . . .	12,3 mg/l 108,9 umol/l	8,0 à 13,0 70,8 à 115,1
(Colorimétrie Jaffé Elitech-Selectra XL)		

**Problème : dans 1L de sang, quelles sont les molécules les plus nombreuses ?  
Les molécules de glucose ou les molécules d'urée ?**

Pour répondre à la question, vous disposez des données suivantes :

- La glycémie est le nom donné à la concentration du glucose dans le sang.
- Formule brute du glucose :  $C_6H_{12}O_6$
- Formule brute de l'urée :  $CON_2H_4$
- Masse d'un atome d'hydrogène H :  $m_H = 1,66 \times 10^{-24}$  g
- Masse d'un atome de carbone C :  $m_C = 2,0 \times 10^{-23}$  g
- Masse d'un atome d'oxygène O :  $m_O = 2,66 \cdot 10^{-23}$  g
- Masse d'un atome d'azote N :  $m_N = 2,32 \times 10^{-23}$  g

Évaluation de votre rédaction

	Bien	A améliorer	Pas fait
①			
②			
③			
④			
⑤			