

$$U_{BH} = -11,8V$$

$$U_{DE} = 0V$$

$$U_{BC} = 0V$$

$$U_{EF} = 9V$$

$$U_{CD} = 2,7V$$

$$U_{FH} = 0V$$

—

tp://salle15.fr
Date :

C8.1 Constitution de la matière dans l'Univers

Nom : Prénom :
Classe Groupe Table

Histoire des atomes

pendant l'antiquité certains philosophes grecs (comme *Démocrite*)
imaginent déjà que les planètes, l'air, l'eau, les pierres, les êtres
vivants tous les corps de la nature sont constitués avec des *atomes*

à la fin du 18^{ème} siècle *J. Dalton* énonce une théorie qui
explique que les atomes se combinent pour former des
molécules

Il représente un atome comme une petite sphère, mais il n'est pas
divisible. Il y en existe réunis dans la
classification périodique des éléments de Mendeleïev.

Le numéro atomique de l'atome correspond à la position de l'atome
dans la classification périodique.

Le **numéro atomique** se note Z.

Selon Dalton une « » d'eau (H₂O) est composée d'atomes
..... et

En-tête (Style de page par défaut) ▾

Compléter le tableau ci dessous :

Z	Nom de l'atome	Symbole
1	hydrogène	H
2		
6		
7		
8		
11		
13		
17		
18		
26		
29		
30		