



Chimie

Exercices de révision

Niveau 2

Exercice n°1

Compléter le tableau suivant:

Nom de l'élément	Symbole chimique
hydrogène	
	O
azote	
	Na
potassium	
calcium	

Exercice n°2

Pour chaque proposition, entourer la bonne réponse:

1. Les électrons sont les constituants: du noyau de l'atome
2. Le nombre de protons:
 - est égal au nombre d'électrons
 - n'est pas égal au nombre d'électrons
3. Le numéro atomique Z indique le nombre: de protons de neutrons
4. Le nombre de masse A est le nombre total:
 - de protons et de neutrons
 - de protons et d'électrons

Exercice n°3

Compléter le tableau

	$^{63}_{29}\text{Cu}$	^1_1H	$^{16}_8\text{O}$	$^{23}_{11}\text{Na}$
Nom de l'élément chimique				
Nombre de protons				

Facili-t-sciences



Nombre'électrons				
Nombre de neutrons				

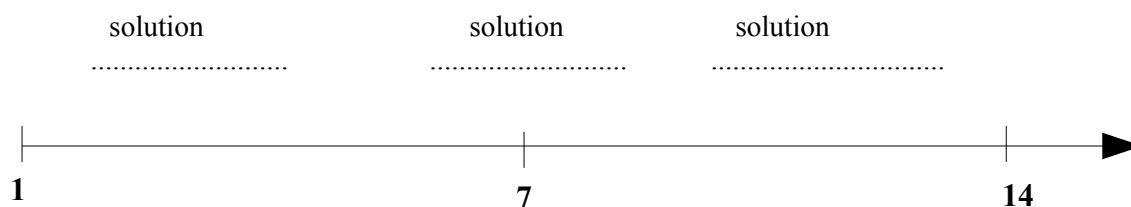
Exercice n°4

Compléter les phrases suivantes avec les mots suivants: basique, inférieur, égale, acide, neutre, supérieur.

- a. L'eau pure est une solution, son pH est à 7.
- b. L'acide chlorhydrique est une solution, son pH est à 7.
- c. L'eau de javel est une solution, son pH està 7.

Exercice n°5

Compléter le schéma suivant:



Exercice n°6

Compléter le tableau suivant:

Nom de l'espèce chimique		Ion ammonium	glucose	Ion carbonate	Ion phosphate
Composition	1 atome de carbone 2 atomes d'oxygène	1 atome d'azote 4 atomes d'hydrogène 1 charge positive	6 atomes de carbone 12 atomes d'hydrogène 6 atomes d'oxygène	1 atome de carbone 3 atomes d'oxygène 2 charges négatives	
Formule	CO ₂				PO ₄ ³⁻

Exercice n°7

Facili-t-sciences



Rayer les propositions fausses.

La formule chimique des nitrates est: NH_4^+ NO_3^- NO_3^3-

Les nitrates sont des : atomes molécules ions

Les nitrates sont chargés: positivement négativement

Le « N » de leur formule signifie: neutron nitrate azote

Exercice n°8

Associer à chaque ion sa formule.

- | | | | |
|-----------------|---|---|------------------------|
| Ion calcium | • | • | F^- |
| Ion magnésium | • | • | Na^+ |
| Ion sulfate | • | • | H_3O^+ |
| Ion fluorure | • | • | NO_3^- |
| Ion potassium | • | • | Mg^{2+} |
| Ion nitrate | • | • | Ca^{2+} |
| Ion sodium | • | • | HCO_3^- |
| Ion chlorure | • | • | SO_4^{2-} |
| Ion bicarbonate | • | • | K^+ |
| Ion hydronium | • | • | Cl^- |

Exercice n°9

On donne les formules suivantes : CO_2 , KOH , CaSO_4 , N_2 , NH_4NO_3 , KCl .

Les classer dans le tableau suivant :

Nom du composé	Formule
diazote	
nitrate d'ammonium	
chlorure de potassium	
dioxyde de carbone	
sulfate de calcium	
potasse	