

1. Les changements de la matière

Classifiez les substances suivantes comme élément, composé, solution, suspension ou mélange mécanique.

- a) Le sucre est dissous dans l'eau. _____
- b) Les petits morceaux de chocolat sont mêlés avec les noix. _____
- c) Le calcium se combine chimiquement avec l'oxygène. _____
- d) Les gouttes de glycérine flottent dans l'eau. _____
- e) Un échantillon d'or pur. _____

Indiquez si c'est un changement physique ou chimique.

- a) frapper un baseball avec un bâton _____
- b) cuire un gâteau au four _____
- c) la rouille forme sur une bicyclette quand Emile l'a laissé dehors dans la pluie

- d) Olivia a brisé la tasse de Mlle. Jorgensen _____

Indiquez si c'est une propriété qualitative ou une propriété quantitative

- a) La longueur de la boîte est 32,2 cm _____
- b) La solution est transparente _____
- c) Les cristaux sont cubiques _____
- d) La masse de la poudre est 3,7 g _____

2. Les caractéristiques des atomes

Élément	Symbole	Nombre atomique	Masse Atomique	# de protons	# de neutrons	# d'électrons
Hydrogène						
Molybdène						
Gallium						
Einsteinium						
Krypton						

Dessinez les modèles Bohr

K	Al
Ba^{2+}	P^{3-}

En utilisant votre tableau périodique et vos connaissances des familles chimiques, donnez tous l'information que vous pouvez sur le chlore.

3. Les Composés

Combien de chaque atome est dans chaque composé?

- a) H_2SO_4
- b) $(\text{NH}_4)_2\text{S}$
- c) $\text{Ba}(\text{OH})_2$

Nommez les composés suivants

Exemple : Tl_2S_3	sulfure de thallium (III)	Ionique ou covalent?
1. CaCl_2		
2. $\text{Zr}(\text{NO}_3)_4$		
3. K_3P		
4. Fe_2O_3		
5. CO		
6. N_2S_4		
5. YN		
6. Cl_2P_5		
7. CH_4		
8. CdSO_4		
9. NH_4NO_2		
10. $\text{Ti}(\text{OH})_4$		

Trouvez les formules pour les composés suivants

Formule	Nom	Ionique ou Covalent?
1.	iodure de potassium	
2.	oxyde de nickel (III)	
3.	trioxyde de brome	
4.	cyanure de calcium	
5.	phosphure de vanadium (V)	
6.	hexafluorure de triazote	
7.	hydroxyde de baryum	
8.	tetrahydrure de carbone	
9.	sulfate de cuivre (II)	
10.	monoxyde de disoufre	