

MS**ATTIVITÀ 1****SCHEDA 1**

nonunamela

Per ogni **CORPO** dell'elenco rispondere alla domanda: si tratta di una **SOSTANZA**?**1) ACCIAIO** si no non so

giustifica la tua risposta

2) ACQUA DISTILLATA si no non so

giustifica la tua risposta

3) FERRO si no non so

giustifica la tua risposta

X

4) CLORURO DI SODIO si no non so

giustifica la tua risposta

5) ACQUA DI MARE si no non so

giustifica la tua risposta

6) OSSIGENO si no non so

giustifica la tua risposta

Per ogni **CORPO** dell'elenco rispondere alla domanda: si tratta di una **SOSTANZA?**

7) **ARIA** si no non so
giustifica la tua risposta

8) **DIOSSIDO DI CARBONIO** si no non so
giustifica la tua risposta

9) **ZUCCHERO** si no non so
giustifica la tua risposta

10) **LATTE** si no non so
giustifica la tua risposta



Sei in grado d'indicare un criterio per definire cos'è una **SOSTANZA?**

.....
.....
.....

MS**ATTIVITÀ 2****SCHEDA 1**

Esaminando i corpi elencati, completare la seguente tabella:

	Nome	Stato fisico	Colore	Odore	Comportamento con l'acqua (¹)	Quanti corpi si vedono in ciò che si ottiene con l'acqua?	In quale stato fisico sono i corpi che si vedono in ciò che si ottiene con l'acqua?	Considerazioni personali
A	Acqua							
B	Ferro							
C	Etanolo							
D	Solfato di Calcio bario							
E	Zolfo							
F	Etere etilico Esano							
G	Cloruro di sodio							
H	Zucchero							
I	Dicromato di potassio							

¹ Per vedere il comportamento con l'acqua, aggiungere alle provette contenenti i corpi 5 cm³ di acqua ed agitare accuratamente con una bacchetta di vetro.

MS**ATTIVITÀ 2****SCHEDA 2**

Completare la seguente tabella prendendo nota di ciò che avviene mettendo insieme i corpi esaminati in precedenza.

	Nome dei corpi	Stato fisico	Colore	Quanti corpi si vedono in ciò che si ottiene	In quale stato fisico sono i corpi che si vedono in ciò che si ottiene?	Quale nome scientifico daresti a ciò che si ottiene?
A+G	acqua - cloruro di sodio	liq - solido gr.	incolore	1	liq	misc. omog
B+E	Ferro Zolfo					
A+F						
A+D						
H+G	Zucchero Cloruro di sodio					
A+I						
A+C						
E+G	Zolfo Cloruro di sodio					
A+E						

MS**ATTIVITÀ 3****SCHEDA 1**

1. Utilizzando il modello particellare rappresentare negli spazi indicati:

a)

A + G :	B + E :	A + F :	A + D :
acqua + cloruro di sodio	ferro + zolfo	acqua + etere etilico	acqua + solfato di calcio

b) Giustifica le tue rappresentazioni:

2. Utilizzando il modello particellare rappresentare negli spazi indicati:

a)

H + G :	A + I :	A + C :	E + G :
zucchero + sale	acqua + dicromato di potassio	acqua + etanolo	Zolfo + cloruro di sodio

b) Giustifica le tue rappresentazioni:

MS

ATTIVITÀ 4

SCHEDA 2

**Tecnica di separazione:**

PRIMA DELL'ATTIVITÀ SPERIMENTALE

Ti viene assegnata una miscela. Il compito da eseguire è quello di separare i componenti per ottenerli allo stato di partenza.

1. Miscela assegnata:

Acqua - alcool

Acqua - etere etilico

Zolfo - Cloruro di sodio

2. Materiale occorrente

4. Esegui l'esperienza

DURANTE E DOPO L'ATTIVITÀ SPERIMENTALE

5. Disegna sul tuo quaderno di laboratorio le apparecchiature utilizzate, indicando i nomi dei vari componenti.