Cognome: Nome:		
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Alcune parole possono non essere usate.  1  2 Parte di materia delimitata da superfici nette avente le stesse proprietà in tutte le sue parti		
Tecnica attraverso la quale si possono separare i componenti di una soluzione  Passaggio dallo stato solido a quello liquido.		
A Fase B Miscuglio	C Fusione D Cristallizzazione	
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Al  Il cambiamento da uno stato fisico all'altro.  Passaggio dallo stato di vapore allo stato liquido  Sistema i cui singoli componenti non sono riconoscibil  Miscela omogenea allo stato liquido, solido oppure gas	li nemmeno al microscopio	
A Soluzione  B Sistema omogeneo  1 2	C Condensazione D Passaggio di stato	
La materia è costituita:  soltanto da solidi  da tutto cò che occupa un volume ed ha una massa	soltanto da gas soltanto da liquidi	
Secondo la teoria particellare della materia, la materia è cos  sostanze allo stato solido sostanze allo stato gassoso	stitutita da:  sostanze allo stato liquido particelle invisibili	
Durante un processo di evaporazione dell'acqua:  il ghiaccio fonde  l'acqua dallo stato liquido passa allo stato di vapore	il vapore d'acqua condensa  l'acqua messa in un frigorifero diventa ghiaccio	
La filtrazione è un processo di separazione:  dei componenti di un miscuglio liquido-liquido  di una miscela liquido-solido	di una miscela gas-gas dei componenti di una soluzione	

1

Un passaggio di stato è una trasformazione:		
irreversibile irreversibile	reversibile	
nè reversibile nè irreversibile	chimica	
Quando l'acqua bolle si ha:	*	
una reazione chimica	un passaggio di stato	
la trasformazione in una nuova sostanza	la decomposizione dell'acqua	
Quando riscaldi fino all'ebollizione una soluzione di sale da vapore ottenuto è:	cucina nell'acqua, il liquido ottenuto dalla condensazione del	
acqua pura acqua salata	sale fuso aria liquida	
Dall'acqua salata si può ottenere acqua pura per:		
sublimazione filtrazione	solidificazione distillazione	
Che cosa intendi per ciclo dell'acqua in natura? Il fenomeno	per cui:	
l'acqua solidifica		
il vapore acque appanna i vetri		
l'acqua bolle		
l'acqua evapora, successivamente si condensa, cade sott	o forma di precpitazioni ed evapora di nuovo.	
Quando una candela brucia si ha:		
una trasformazione fisica	una trasformazione chimica	
soltanto un processo di fusione della cera	soltanto un processo di evaporazione della cera fusa	
La disposizione dei chicchi su una pannocchia ricorda la stru	uttura particellare di:	
un solido	un liquido	
un gas	nessuno stato físico della materia	
L'appannamento di un vetro quando vi espiriamo contro è ur	n fenomeno dovuto a:	
condensazione liquefazione	sublimazione evaporazione	
Durante la fusione del ghiaccio, la temperatura:		
diminuisce	rimane costante	
aumenta	dipende dalla quantità di ghiaccio	
Quando lo iodio ( I2 ) dallo stato solido passa direttamente a	Quando lo iodio ( I2 ) dallo stato solido passa direttamente allo stato gassoso si dice che:	
condensa sublima	evapora fonde	

Cognome:		
Nome:		
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Alcune parole possono non essere usate.		
1		
2 Parte di materia delimitata da superfici nette avente le stesse proprietà in tutte le sue parti		
3 Tecnica attraverso la quale si possono separare i componenti di una soluzione		
4 Passaggio dallo stato solido a quello liquido.		
A Fase B Miscuglio	C Fusione D Cristallizzazione	
1 B 2 A	3 D 4 C	
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Alcune parole possono non essere usate.		
1 Il cambiamento da uno stato fisico all'altro.		
2 Passaggio dallo stato di vapore allo stato liquido		
3 Sistema i cui singoli componenti non sono riconoscibili nemmeno al microscopio		
Miscela omogenea allo stato liquido, solido oppure gassoso.		
A Soluzione B Sistema omogeneo	C Condensazione D Passaggio di stato	
1 D 2 C	3 B 4 A	
La materia è costituita:		
soltanto da solidi	soltanto da gas	
da tutto cò che occupa un volume ed ha una massa	soltanto da liquidi	
Secondo la teoria particellare della materia, la materia è costitutita da:		
sostanze allo stato solido	sostanze allo stato liquido	
sostanze allo stato gassoso	particelle invisibili	
Durante un processo di evaporazione dell'acqua:		
il ghiaccio fonde	il vapore d'acqua condensa	
l'acqua dallo stato liquido passa allo stato di vapore	l'acqua messa in un frigorifero diventa ghiaccio	
La filtrazione è un processo di separazione:		
dei componenti di un miscuglio liquido-liquido	di una miscela gas-gas	
di una miscela liquido-solido	dei componenti di una soluzione	

Un passaggio di stato è una trasformazione:		
irreversibile	x reversibile	
nè reversibile nè irreversibile	chimica	
Quando l'acqua bolle si ha:		
una reazione chimica	un passaggio di stato	
la trasformazione in una nuova sostanza	la decomposizione dell'acqua	
Quando riscaldi fino all'ebollizione una soluzione di sale da vapore ottenuto è:	cucina nell'acqua, il liquido ottenuto dalla condensazione del	
acqua pura acqua salata	sale fuso aria liquida	
Dall'acqua salata si può ottenere acqua pura per:		
sublimazione filtrazione	solidificazione distillazione	
Che cosa intendi per ciclo dell'acqua in natura? Il fenomeno	per cui:	
l'acqua solidifica		
il vapore acque appanna i vetri		
l'acqua bolle		
l'acqua evapora, successivamente si condensa, cade sott	to forma di precpitazioni ed evapora di nuovo.	
Quando una candela brucia si ha:		
una trasformazione fisica	una trasformazione chimica	
soltanto un processo di fusione della cera	soltanto un processo di evaporazione della cera fusa	
La disposizione dei chicchi su una pannocchia ricorda la stru	uttura particellare di:	
un solido	un liquido	
un gas	nessuno stato fisico della materia	
L'appannamento di un vetro quando vi espiriamo contro è un fenomeno dovuto a:		
condensazione liquefazione	sublimazione evaporazione	
Durante la fusione del ghiaccio, la temperatura:		
diminuisce	rimane costante	
aumenta	dipende dalla quantità di ghiaccio	
Quando lo iodio ( I2 ) dallo stato solido passa direttamente allo stato gassoso si dice che:		
condensa sublima	evapora fonde	

Cognome:Nome:		
La disposizione dei chicchi su una pannocchia ricorda la strut	ttura particellare di:	
un solido	un liquido	
un gas	nessuno stato fisico della materia	
Secondo la teoria particellare della materia, la materia è costitutita da:		
sostanze allo stato solido	sostanze allo stato liquido	
sostanze allo stato gassoso	particelle invisibili	
Un passaggio di stato è una trasformazione:		
irreversibile	reversibile	
nè reversibile nè irreversibile	chimica	
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Alcune parole possono non essere usate.  1 Il cambiamento da uno stato fisico all'altro.  2 Passaggio dallo stato di vapore allo stato liquido  3 Sistema i cui singoli componenti non sono riconoscibili nemmeno al microscopio  4 Miscela omogenea allo stato liquido, solido oppure gassoso.  A Soluzione  B Sistema omogeneo  C Condensazione  D Passaggio di stato		
	3 4	
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Alcu	ne parole possono non essere usate.	
2 Parte di materia delimitata da superfici nette avente le stesse proprietà in tutte le sue parti		
3 Tecnica attraverso la quale si possono separare i componenti di una soluzione		
Passaggio dallo stato solido a quello liquido.		
A Fase B Miscuglio	C Fusione D Cristallizzazione	
	3 4	
La filtrazione è un processo di separazione:		
dei componenti di un miscuglio liquido-liquido	di una miscela gas-gas	
di una miscela liquido-solido	dei componenti di una soluzione	

ì	ï	7	7
			j
	L		_
	r		7
и		ú	,
	i	Ł	K

Durante la fusione del ghiaccio, la temperatura:		
diminuisce	rimane costante	
aumenta	dipende dalla quantità di ghiaccio	
Durante un processo di evaporazione dell'acqua:	9	
il ghiaccio fonde	il vapore d'acqua condensa	
l'acqua dallo stato liquido passa allo stato di vapore	l'acqua messa in un frigorifero diventa ghiaccio	
Che cosa intendi per ciclo dell'acqua in natura? Il fenomeno	per cui:	
l'acqua solidifica		
il vapore acque appanna i vetri		
l'acqua bolle		
l'acqua evapora, successivamente si condensa, cade sott	to forma di precpitazioni ed evapora di nuovo.	
La materia è costituita:		
soltanto da solidi	soltanto da gas	
da tutto cò che occupa un volume ed ha una massa	soltanto da liquidi	
Dall'acqua salata si può ottenere acqua pura per:		
sublimazione filtrazione	solidificazione distillazione	
Quando riscaldi fino all'ebollizione una soluzione di sale da cucina nell'acqua, il liquido ottenuto dalla condensazione del vapore ottenuto è:		
acqua pura acqua salata	sale fuso aria liquida	
L'appannamento di un vetro quando vi espiriamo contro è ur	n fenomeno dovuto a:	
condensazione liquefazione	sublimazione evaporazione	
Quando lo iodio ( I2 ) dallo stato solido passa direttamente allo stato gassoso si dice che:		
condensa sublima	evapora fonde	
Quando una candela brucia si ha:		
una trasformazione fisica	una trasformazione chimica	
soltanto un processo di fusione della cera	soltanto un processo di evaporazione della cera fusa	
Quando l'acqua bolle si ha:		
una reazione chimica	un passaggio di stato	
la trasformazione in una nuova sostanza	la decomposizione dell'acqua	

Cap Zama	eta intorno a noi	
Cognome:		
Nome:		
La disposizione dei chicchi su una pannocchia ricorda la strui	ttura particellare di:	
un solido	un liquido	
un gas	nessuno stato fisico della materia	
Secondo la teoria particellare della materia, la materia è costi	itutita da:	
sostanze allo stato solido	sostanze allo stato liquido	
sostanze allo stato gassoso	particelle invisibili	
Un passaggio di stato è una trasformazione:		
irreversibile	X reversibile	
nè reversibile nè irreversibile	chimica	
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Alcune parole possono non essere usate.		
1 Il cambiamento da uno stato fisico all'altro.		
2 Passaggio dallo stato di vapore allo stato liquido		
3 Sistema i cui singoli componenti non sono riconoscibili nemmeno al microscopio		
4 Miscela omogenea allo stato liquido, solido oppure gassoso.		
A Soluzione B Sistema omogeneo	C Condensazione D Passaggio di stato	
1 D 2 C	3 B 4 A	
Associa a ciascuna definizione la parola corrispondente. Alcune parole possono non essere usate.		
1		
2 Parte di materia delimitata da superfici nette avente le st	esse proprietà in tutte le sue parti	
3 Tecnica attraverso la quale si possono separare i componenti di una soluzione		
[4] Passaggio dallo stato solido a quello liquido.		
A Fase B Miscuglio	C Fusione D Cristallizzazione	
1 B 2 A	3 D 4 C	
La filtrazione è un processo di separazione:		
dei componenti di un miscuglio liquido-liquido	di una miscela gas-gas	
di una miscela liquido-solido	dei componenti di una soluzione	

Durante la fusione del ghiaccio, la temperatura:		
diminuisce	x rimane costante	
aumenta	dipende dalla quantità di ghiaccio	
Durante un processo di evaporazione dell'acqua:		
il ghiaccio fonde	il vapore d'acqua condensa	
l'acqua dallo stato liquido passa allo stato di vapore	l'acqua messa in un frigorifero diventa ghiaccio	
Che cosa intendi per ciclo dell'acqua in natura? Il fenomeno per cui:		
l'acqua solidifica		
il vapore acque appanna i vetri	•	
l'acqua bolle		
l'acqua evapora, successivamente si condensa, cade sotto forma di precpitazioni ed evapora di nuovo.		
La materia è costituita:		
soltanto da solidi	soltanto da gas	
da tutto cò che occupa un volume ed ha una massa	soltanto da liquidi	
Dall'acqua salata si può ottenere acqua pura per:		
sublimazione filtrazione	solidificazione distillazione	
Quando riscaldi fino all'ebollizione una soluzione di sale da cucina nell'acqua, il liquido ottenuto dalla condensazione del vapore ottenuto è:		
acqua pura acqua salata	sale fuso aria liquida	
L'appannamento di un vetro quando vi espiriamo contro è un	fenomeno dovuto a:	
condensazione liquefazione	sublimazione evaporazione	
Quando lo iodio ( I2 ) dallo stato solido passa direttamente allo stato gassoso si dice che:		
condensa Sublima	evapora fonde	
Quando una candela brucia si ha:		
una trasformazione fisica	una trasformazione chimica	
soltanto un processo di fusione della cera	soltanto un processo di evaporazione della cera fusa	
Quando l'acqua bolle si ha:		
una reazione chimica	un passaggio di stato	
la trasformazione in una nuova sostanza	la decomposizione dell'acqua	