

Test de evaluare
Recapitulare clasa a VII a

1. Identificați cele 9 proprietățile fizice:

I	U	Y	T	R	E	S	A	D	F	G	H	J	K	L	E	B	M
D	E	N	S	I	T	A	T	E	D	F	G	H	J	K	R	K	G
U	S	C	O	N	D	U	C	T	I	B	I	L	I	T	A	T	E
R	D	T	L	U	I	H	V	C	G	Y	T	F	X	S	O	A	R
I	F	P	U	N	C	T	D	E	T	O	P	I	R	E	L	L	D
T	G	G	B	C	A	E	S	Z	X	D	R	T	F	C	U	T	G
A	H	M	I	R	O	S	S	E	D	R	C	T	F	G	C	M	H
T	J	A	L	D	L	K	I	M	U	N	Y	B	T	V	R	C	E
E	N	H	I	E	Z	X	C	V	B	G	F	D	S	A	W	R	T
R	J	B	T	S	U	G	M	N	B	V	C	X	Z	A	S	D	F
F	M	N	A	I	P	O	I	U	Y	T	R	E	D	F	G	H	K
V	K	M	T	V	N	G	R	E	D	C	V	F	S	A	J	K	L
B	L	J	E	R	E	B	R	E	I	F	E	D	T	C	N	U	P

2. Uniți formula chimică cu denumirea substanței:

Formula chimică	Denumirea științifică
CaO	Acid azotic
HCl	Oxid de fier (III)
NaOH	Amoniac
NaCl	Oxid de calciu
HNO ₃	Carbonat de calciu
NH ₃	Trioxid de sulf
Al(OH) ₃	Acid clorhidric
H ₃ PO ₄	Sulfat de potasiu
Fe ₂ O ₃	Hidroxid de sodiu
SO ₃	Acid fosforic
CaCO ₃	Clorură de sodiu
K ₂ SO ₄	Hidroxid de aluminiu

3. Clasificați substanțele în oxizi, acizi, baze și săruri:

sulfat de cupru,	oxid de potasiu,	dioxid de carbon,
acid fluorhidric,	oxid feroferic,	acid carbonic,
clorură de aluminiu,	hidrohid de natriu,	ammoniac,
carbonat de magneziu,	acid sulfuric,	hidroxid de calciu.

OXIZI	ACIZI	BAZE	SĂRURI

4. Indicați răspunsul corect, după ce ați rezolvat cerința:

a) Raportul atomic pentru acidul sulfuric este H:S:O =

b) Masa molară a acidului sulfuric este:

c) Raportul de masa pentru acidul sulfuric este H:S:O =

d) Compoziția procentuală a acidului sulfuric este:

e) Masa de sulf din 196 g de acid sulfuric este:

f) Masa de acid sulfuric care conține 4 g de sulf este:

g) Concentrația procentuală pentru soluția obținută din 50 g sare și 150 g apă este:

$$A_H = 1$$

$$A_S = 32$$

$$A_O = 16$$