

# COMPITI DI SCIENZE PER LE VACANZE ESTIVE

CLASSE 30

a.s. 2023-2024

Docente: Maria Francesca VITALE

Cari ragazzi,

i compiti sono un'attività estremamente utile per creare un ponte fra un anno scolastico e l'altro ed evitare di arrivare a settembre con competenze pregresse troppo sbiadite.

Se ben fatti, consentono, dopo un veloce recupero di inizio d'anno, di partire con scioltezza e senza affanni.

Perciò..... fateli! E fateli con l'attenzione che meritano. Qualora incontraste difficoltà, ripassate i concetti e confrontatevi con i compagni.

Buon lavoro e buone vacanze, a voi e alle vostre famiglie!

*Francesca Vitale*

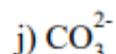
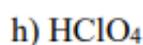
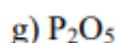
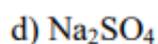
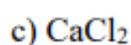
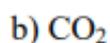
---

Testo "Dalla mole alla nomenclatura"

capitolo	pagina	numero
6	144	7-9-10-11-12
7	171	85-89
9	220	76-78-81-82
10	250	Tutti
11	277	88-89-91-93-95-96
	278	100-101-104-108-111
12	296	3-5-8-10
13	320	75-76-78-81-85-87
14	352	tutti

Inoltre:

1) Calcolare il numero di ossidazione di tutti gli elementi nei seguenti composti:



2) Scrivere il nome dei seguenti composti ed indicare il numero di ossidazione di tutti gli elementi:

- |                            |                                 |
|----------------------------|---------------------------------|
| a) $\text{KClO}$           | i) $\text{Na}_2\text{SO}_3$     |
| b) $\text{H}_3\text{PO}_3$ | j) $\text{LiNO}_3$              |
| c) $\text{CaS}$            | k) $\text{Fe}_2\text{S}_3$      |
| d) $\text{K}_2\text{CO}_3$ | l) $\text{PCl}_5$               |
| e) $\text{K}_2\text{SO}_4$ | m) $\text{NaNO}_2$              |
| f) $\text{NaNO}_3$         | n) $\text{Cr}_2(\text{SO}_4)_3$ |
| g) $\text{HClO}_4$         | o) $\text{Na}_2\text{CO}_3$     |
| h) $\text{NH}_4\text{Cl}$  | p) $\text{K}_3\text{AsO}_4$     |

3) Scrivere la formula bruta dei seguenti composti ed indicare il numero di ossidazione di tutti gli elementi:

- |                         |                           |
|-------------------------|---------------------------|
| a) carbonato di calcio  | j) acido nitroso          |
| b) nitrato di bario     | k) solfuro ferroso        |
| c) solfato di sodio     | l) perclorato di magnesio |
| d) cloruro di alluminio | m) fosfato di calcio      |
| e) acido solforico      | n) nitrato rameico        |
| f) idrossido di calcio  | o) bicarbonato di sodio   |
| g) ipoclorito di sodio  | p) acido solforoso        |
| h) solfito di potassio  | q) clorato di potassio    |
| i) acido ortofosforico  | r) solfato ferrico        |
|                         | s) arseniato di sodio     |

---

*Lettura (facoltativa ma consigliata):*

“I bottoni di Napoleone”

come 17 molecole hanno cambiato la storia

