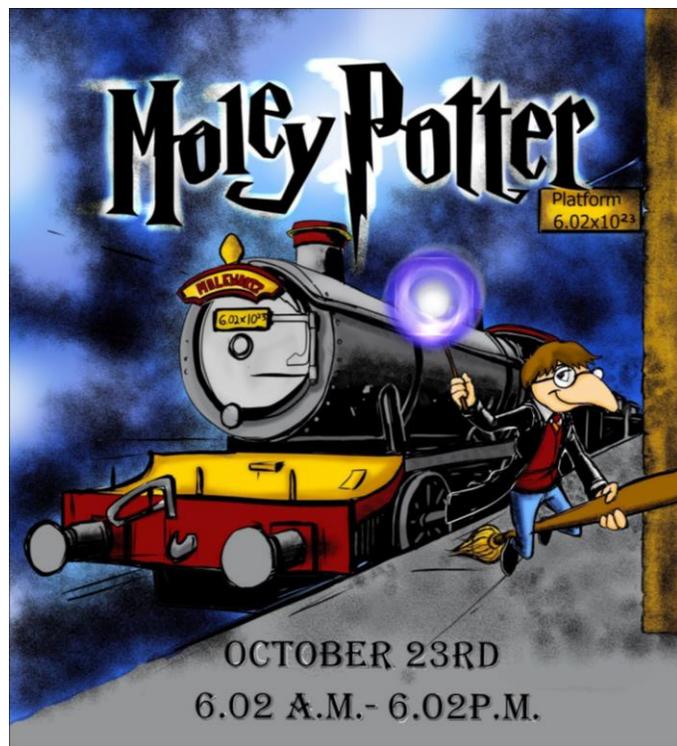


LO SAPEVI?

Il **giorno della mole** (*mole day*) viene celebrato ogni anno il **23 ottobre** dalle **6:02** del mattino alle **6:02** della sera. Questo perché, nella scrittura statunitense, la data compare come **6:02 10-23**, ricordando così il **Numero di Avogadro** ($6.022 \cdot 10^{23}$).

La «festività» è stata introdotta negli Stati Uniti da alcuni insegnanti per diffondere il concetto di mole e un maggiore interesse per la chimica. Proprio negli USA è presente la **National Mole Day Foundation**, che ogni anno organizza eventi per celebrare questa occasione. Ogni anno, alla festa viene associato un tema: per il 2018 è stato scelto **Moley Potter!**



Scopri di più su www.moleday.org

MOLE DAY 2018



CONCORSO PER LE SCUOLE SUPERIORI

AVOGADRO QUIZ!

RAPPRESENTALO TU!

...con un video, un disegno, un fumetto, una poesia, una canzone, un racconto...

DAI SFOGO ALLA TUA FANTASIA!

Esprimi, divulga, fatti capire **quanto è davvero grande una mole!**

Partecipa al concorso insieme alla tua classe inviando l'elaborato a moleday@unige.it

rispondendo in modo creativo alla domanda «**quanto è grande una mole?**»
Hai tempo fino al **10 gennaio 2019!**

Festeggia con noi questo giorno importante!



Regolamento completo, scadenze e maggiori informazioni su <http://www.chimica.unige.it/node/432>

PERCHÉ LA MOLE?

La **mole** è l'unità di misura della quantità di materia e una mole di una qualunque sostanza contiene un numero costante di atomi o molecole, pari al numero di Avogadro.

Figure 8
Two moles per liter



Il termine fu coniato dal tedesco Wilhelm Ostwald, ma il numero è stato intitolato al chimico piemontese Amedeo Avogadro, per i suoi contributi alla teoria delle moli.

PER STIMOLARE LA FANTASIA...

In inglese il termine *mole* non indica solo l'unità di misura, ma anche le *talpe*, i *nei* della pelle e i *moli di attracco* per le imbarcazioni. Da qui originano molti giochi di parole di cui anche noi abbiamo approfittato qua e là...

Divertiti a scoprire di più!

TED: <https://www.youtube.com/watch?v=TEI4jeETVmg>
«a mole of moles»: <https://what-if.xkcd.com/4/>

